



Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 419 944 A2

(P)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 90117567.9

2 Anmeldetag: 12.09.90

(1) Int. Cl.5: C07D 263/34, C07D 277/56, A01N 43/76, A01N 43/78

(3) Priorität: 26.09.89 DE 3932052

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 03.04.91 Patentblatt 91/14

 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB IT LI NL

71 Anmelder: BASF Aktiengeselischaft Carl-Bosch-Strasse 38 W-6700 Ludwigshafen(DE)

2 Erfinder: Ditrich, Klaus, Dr. Paray-le-Moniai-Strasse 12 W-6702 Bad Duerkheim(DE) Erfinder: Maywald, Volker, Dr. Berner Weg 24

W-6700 Ludwigshafen(DE)

Erfinder: Hamprecht, Gerhard, Dr.

Rote-Turm-Strasse 28 W-6940 Weinheim(DE)

Erfinder: Harreus, Albrecht, Dr.

Teichgasse 13

W-6700 Ludwigshafen(DE)

Erfinder: Wuerzer, Bruno, Dr.

Ruedigerstrasse 13 W-6701 Otterstadt(DE)

Erfinder: Westphalen, Karl-Otto, Dr.

Mausbergweg 58 W-6720 Speyer(DE)

- Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide.
- Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und lb

1 a

Ib

in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X Sauerstoff oder Schwefel;

R¹ Wasserstoff; Halogen; gegebenenfalls substituiertes C1-C6-Alkyl, Benzyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkinyl, Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio; Alkoxy: Alkylthio; Halogenalkoxy; Halogenalkylthio; oder einen gegebenenfalls substituierten 5- bis 6-gliedrigen heterocyclischen Rest;

R<sup>2</sup> Formyl, 4,5-Dihydrooxazol-2-yl oder den Rest -COYR<sup>5</sup>;

Y Sauerstoff oder Schwefel;

R<sup>5</sup> Wasserstoff; Cycloalkyl; gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Phenyl, Benzyl, Alkenyl, Cycloalkenyl oder Alkinyl;

einen gegebenenfalls substituierten 5- oder 6-gliedrigen heterocyclischen Rest; Phthalimido; Tetrahydrophthalimido; Succinimido; Maleinimido;

ein Äquivalent eines Kations;

oder

einen Rest -N = CR6R7;

R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> Wasserstoff; Alkyl; Cycloalkyl; Phenyl; Furyl oder zusammen eine Methylenkette mit 4 bis 7 Kettengliedem:

R³ Wasserstoff oder gegebenenfalls substituiertes Alkyl oder Cycloalkyl;

R<sup>4</sup> Hydroxy; Alkoxy;

gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkinyl, Phenyl oder Naphthyl;

einen gegebenenfalls substituierten 5- bis 6-gliedrigen heterocyclischen Rest; oder  $R^3$  und  $R^4$  gemeinsam einen Rest der Struktur - $(CH_2)_q$ - $(CH_2)_q$ -, wobei n und q 1, 2 oder 3, p 0 oder 1 und Y Sauerstoff, Schwefel oder N-Methyl bedeuten oder den Rest der Formel - $(CH_2)_3$ -CO- bilden, sowie deren umweltverträgliche Salze,

wobei in der Formel Ib X nicht Schwefel bedeutet, wenn R¹ 3-Pyridyl, R² CO₂CH₂CH₃ oder R³ Wasserstoff bedeutet, und wobei in der Formel la X nicht Schwefel oder R¹ nicht Thien-2-yl bedeutet, wenn YR⁵ für OH steht und R³ Wasserstoff und R⁴ Methyl bedeutet, Verfahren zur Herstellung und herbizide Mittel, die die Verbindungen der Formeln la oder Ib als Wirkstoffe enthalten.

# OXAZOL- BZW. THIAZOLCARBONSÄUREAMIDE

Die vorliegende Erfindung betrifft Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und Ib

5

in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X Sauerstoff oder Schwefel;

R¹ Wasserstoff; Halogen; C1-C6-Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome und/oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-

15 C4-Halogenalkylthio oder Cyano;

Benzyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro; C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen;

C2-C6-Alkenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, C1-C3-Alkoxy und/oder ein 20 Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro; C2-C5-Alkinyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen oder C1-C3-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano

oder Nitro:

 $C_1-C_4-Alkoxy;\ C_1-C_4-Alkylthio;\ C_1-C_4-Halogenalkoxy;\ C_1-C_4-Halogenalkylthio;$ Phenoxy oder Phenylthio, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano

oder Nitro: ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wobei der Ring ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann:

C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl; Phenyl, welches eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C6-Alkyl, C1-C6-Halogenalkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Halogenalkoxy, C1-C6-Alkylthio, C1-C6-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro und Cyano,

35 R<sup>2</sup> Formyl, 4,5-Dihydrooxazol-2-yl oder den Rest -COYR<sup>5</sup>;

Y Sauerstoff oder Schwefel;

R5 Wasserstoff:

C1-C6-Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome oder Hydroxygruppen und/oder einen der folgenden Reste tragen kann: C1-C4-Alkoxy, C2-C4-Alkoxy-C1-C4-alkoxy, Cyano, Trimethylsilyi, C1-C3-Alkylthio, C1-C3-Alkylamino, C1-C3-Dialkylamino, C3-C7-Cycloalkylamino, C1-C3-Alkylsulfinyl, C1-C3-Alkylsulfonyl, Carboxyl, C1-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Dialkylaminocarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Dialkoxyphosphonyl, Alkaniminoxy, Thienyl, Furyl, Tetrahydrofuryl, Phthalimido, Pyridyl, Benzyloxy, Benzoyl, wobei die cyclischen Reste ihrerselts eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: C1-C3-Alkyl, C1-C3-Alkoxy oder Halogen;

Benzyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenal-

kyl, Halogen, Nitro und Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl;

Phenyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkoxycarbonyl, Halogen, Nitro und Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, wobei diese Reste eine der folgenden Gruppen tragen können: Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen oder einen Phenylring, welcher seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkyl, Halogen, Nitro und Cyano:

einen fünf- bis sechsgliedrigen heterocyclischen Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff oder einen Benzotriazolrest;

Phthalimido; Tetrahydrophthalimido; Succinimido; Maleinimido;

ein Äquivalent eines Kations aus der Gruppe der Alkali- oder Erdalkalimetalle, Mangan, Kupfer, Eisen, Ammonium und substituiertes Ammonium;

einen Rest -N = CR6 R7;

- <sup>5</sup> R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> Wasserstoff; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl; C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl; Phenyl oder Furyl oder zusammen eine Methylenkette der Formel -(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>- mit m = 4 bis 7 Kettengliedern;
  - R³ Wasserstoff; C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Hydroxy, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder Di-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylamino;
- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>0 Halogenalkyl;

R<sup>4</sup> Hydroxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy;

- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Dialkylamino, Halogen,  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder Phenyl, welches seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio;
- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyi, das eine bis drei der folgenden Grupen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyi, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyi, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Halogen, Nitro oder Cyano;
  - C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylring seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:
- 20 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;
  - ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, welcher ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen;
- Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro, Cyano, Formyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanoyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkanoyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl;

  Naphthyl, das ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann,

oder

- R³ und R⁴ gemeinsam einen Rest der Struktur -(CH₂)n-Yp-(CH₂)q-, wobei n und q 1, 2 oder 3, p 0 oder 1 und Y Sauerstoff, Schwefel oder N-Methyl bedeuten oder den Rest der Formel -(CH₂)₃-CO- bilden, sowie deren umweltverträgliche Salze,
  - wobei in der Formel Ib X nicht Schwefel bedeutet, wenn R¹ 3-Pyridyl, R² CO₂CH₂CH₃ oder R³ Wasserstoff bedeutet und wobei in der Formel Ia X nicht Schwefel und R¹ nicht Thien-2-yl bedeutet, wenn YR⁵ für OH steht und R³ Wasserstoff und R⁴ Methyl bedeutet.

Weiterhin betrifft die Erfindung Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen, sowie herbizide Mittel, welche mindestens eine Verbindung la oder Ib enthalten, in denen die Substituenten die vorstehend gegebene Bedeutung haben und X Schwefel bedeuten kann, wenn R¹ 3-Pyridyl, R² CO₂CH₂CH₃ und R² Wasserstoff bedeutet, oder wenn R¹ Thien-2-yl, YR⁵ Hydroxy, R³ Wasserstoff und R⁴ Methyl bedeutet.

Oxazol- und Thiazolcarbonsäuren bzw. deren Derivate sind bekannt (DE-A 22 54 944, Bull. Soc. Chim. Fr., 1969, 2152 sowie DE-A 22 21 647). Mögliche Anwendungen dieser Substanzen als herbizide Mittel sind nicht beschrieben.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, neue herbizid wirksame Verbindungen zu finden und zu synthetisieren.

Demgemäß wurden die eingangs definierten Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb gefunden.

Außerdem wurden Verfahren zu ihrer Herstellung gefunden und herbizide Mittel, welche Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb enthalten, in denen die Substituenten vorstehend gegebene Bedeutung haben.

Die erfindungsgemäßen Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb sind auf verschiedenen Wegen herstellbar. Man erhält sie beispielsweise nach den folgenden Verfahren:

1. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in denen R² CO₂R⁵ und R⁵ C₁-C₅-Alkyl bedeutet

55

45

$$R^{1} \times CO_{2}R^{5}$$

Man erhält diese Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb dadurch, daß man einen Diester der Formel II in an sich bekannter Weise mit einem Äquivalent einer wäßrigen Base zum Monoester IIIa bzw. IIIb hydrolysiert und IIIa und IIIb danach getrennt oder im Gemisch zunächst in das Halogenid oder eine andere aktivierte Form der Carbonsäure überführt und diese Derivate anschließend mit einem Amin IV amidiert.

20
$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{2} \longrightarrow 0$$

$$R_{3} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{4} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R_{1} \longrightarrow 0$$

$$R_{5} \longrightarrow 0$$

$$R$$

Die einzelnen Reaktionsschritte A und B dieser Synthesesequenz können wie folgt durchgeführt werden:

### Reaktionsschritt A:

5

15

35

55

Die partielle Verseifung des Diesters II zum Monoester Va und Vb wird üblicherweise bei Temperaturen von -20 bis 60°C, vorzugsweise -10 bis 30°C, in einem inerten, mit Wasser mischbaren organischen Lösungsmittel in Gegenwart von 1,0 bis 1,2 mol-äq. einer Base durchgeführt.

Als Basen eignen sich insbesondere Hydroxyde von Alkalimetall-Kationen. Die Base wird im allgemeinen als 5 bis 20 %ige wäßrige Lösung zugesetzt.

Bevorzugte Lösungsmittel für diese Umsetzung sind beispielsweise Dioxan oder der der Esterkomponente in der Formel II entsprechende Alkohol.

Zur Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch üblicherweise angesäuert, wobei sich das gewünschte Produkt als Feststoff oder als ÖI abscheidet. Die Isolierung erfolgt in üblicher Weise durch Filtration bzw. Extraktion.

Das Gemisch der beiden isomeren Monoester Illa und Illb kann durch fraktionierte Kristallisation oder auf chromatographischem Wege getrennt werden oder es kann ohne Trennung weiter umgesetzt werden.

#### Reaktionsschritt B:

Man erhält die Verbindungen la bzw. Ib aus den Monoestern Illa und Illb, in dem man Illa und Illb zunächst in an sich bekannter Weise in das Halogenid oder eine andere aktivierte Form der Carbonsäurefunktion überführt und diese Derivate anschließend mit einem Amin IV amidiert.

Aktivierte Formen der Carbonsäure sind neben Halogeniden wie insbesondere den Chloriden und den

Bromiden beispielsweise auch Imidazolide. Im allgemeinen werden die Halogenide bevorzugt.

5

15

25

30

35

50

Man erhält sie durch Umsetzung der Carbonsäuren IIIa und IIIb mit einem Halogenierungsmittel wie Thionylchlorid, Thionylbromid, Phosphoroxychlorid bzw. -bromid, Phosphortri- und -pentachlorid bzw. -bromid, Phosgen sowie elementarem Chlor und Brom.

Das Halogenierungsmittel wird in 1 bis 5 mol-äq., vorzugsweise 1 bis 2 mol.äq., eingesetzt.

Die Umsetzung verläuft bei Temperaturen von 0°C bis zum Siedepunkt des Halogenierungsmittels bzw. sofern man in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels arbeitet, auch dessen Siedepunkt, vorzugsweise 20 bis 120°C.

Als Lösungsmittel eignen sich beispielsweise Kohlenwasserstoffe und Halogenkohlenwasserstoffe wie Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol, 1,2-Dichlorbenzol, Benzol, Toluol und Xylol.

Üblicherweise werden die aktivierten Carbonsäurederivate isoliert, beispielsweise durch abdestillieren des Halogenierungsmittels und sofern vorhanden des Lösungsmittels und erst anschließend mit den Aminen IV umgesetzt.

In diesem Fall wird die Amidierung bei Temperaturen von -20 bis 100°C, vorzugsweise -10 bis 20°C in einem inerten aprotisch polaren organischen Lösungsmittel durchgeführt.

Für diese Umsetzung eignen sich insbesondere Halogenkohlenwasserstoffe wie Dichlormethan und Ether wie Diethylether und tert.-Butylmethylether als Lösungsmittel.

Da bei der Amidierung von Säurehalogeniden Halogenwasserstoff gebildet wird, empfiehlt es sich, das Amin IV in 2 bis 5 mol.-äq. Überschuß, vorzugsweise 2 bis 3 mol.-äq. zuzusetzen. Sofern das Amin in äquimolaren Mengen (1 bis 1,2 mol-äq.) eingesetzt wird, sollte zum Binden des Halogenwasserstoffs eine Base, insbesondere ein tertiäres Amin wie Triethylamin oder Pyridin zugegeben werden.

Sofern man von einem Gemisch der Monoester Illa und Illb ausgeht erhält man bei der Umsetzung ein Gemisch aus den Isomeren Carbonsäureamiden la und Ib. Dieses Gemisch kann auf herkömmliche Weise, beispielsweise durch fraktionierte Kristallisation oder Chromatographie in die Einzelkomponenten aufgetrennt werden.

Die für diese Synthesesequenz benötigten Edukte II sind bekannt (Bull. Soc. Chim. Fr. 1974, 2079) oder nach bekannten Methoden (Bull. Soc. Chim. Fr. 1969, 1762; J. Chem. Soc., 1953, 93) zugänglich.

2. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in denen X Schwefel und R² CO₂H bedeutet

Man erhält diese Thiazolcarbonsäureamide la und Ib besonders vorteilhaft, indem man ein Dicarbonsäureanhydrid der Formel V in an sich bekannter Weise mit einem Amin der Formel IV zu den Isomeren la und Ib umsetzt und anschließend das Gemisch in die Isomeren auftrennt.

Die Umsetzung wird üblicherweise bei Temperaturen von -10 bis 150°C, vorzugsweise 20 bis 120°C in einem inerten aprotisch polaren organischen Lösungsmittel durchgeführt.

Insbesondere kommen als Lösungsmittel Halogenkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethan, Methylen-chlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol; Ether z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; dipolare aprotische Lösungsmittel, z.B. Acetonitril, Dimethylformamld, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on; Aromate, z.B. Benzol, Toluol, Xylol, Pyridin und Chinolin; Ketone, z.B. Aceton, Methylethylketon oder entsprechende Gemische zur

#### Anwendung.

10

15

Das Amin IV wird im allgemeinen in äugimolaren Mengen oder im Überschuß, vorzugsweise in Mengen von 1,0 bis 5,0 mol-äq. bezogen auf V eingesetzt.

Die für dieses Verfahren benötigten Dicarbonsäureanhydride sind bekannt oder können nach bekannten Methoden hergestellt werden (Bull. Soc. Chim. Fr. 1969, 1762; CS-A-195 369; CS-A-195 370).

3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und Ib in denen R¹ nicht Halogen und R² Carboxyl oder Formyl bedeutet

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

Man erhält diese isomeren Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide, indem man eine Carbonsäure Illc bzw. Illd gemäß den unter 1 B geschilderten Bedingungen aktiviert und amidiert und die so erhaltenen Amide Vla und Vlb anschließend in an sich bekannter Weise in Gegenwart eines Carboxylierungs-oder Formylierungsreagens' umsetzt.

Der Reaktionsschritt A. dieser Synthesesequenz wird im allgemeinen und im besonderen entsprechend den im Verfahren 1 unter Punkt B beschriebenen Bedingungen durchgeführt.

#### Reaktionsschritt B.

40

Die Carboxylierung bzw. Formylierung der Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide VIa bzw. VIb erfolgt in der Regel bei Temperaturen von 0 bis -100°C, vorzugsweise -50 bis -80°C in einem aprotisch polaren inerten organischen Lösungsmittel in Gegenwart einer Base unter Ausschluß von Feuchtigkeit.

Bevorzugtes Carboxylierungsreagens ist gasförmiges oder festes Kohlendioxid, als Formylierungsreagens dient insbesondere Dimethylformamid und N-Formylmorpholin.

Geeignete Lösungsmittel sind insbesondere Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan.

Als Basen finden bevorzugt Organometallverbindungen Methyllithium, n-Butyllithium, s-Butyllithium, t-Butyllithium oder Phenyllithium Verwendung.

Die Umsetzung wird üblicherweise so durchgeführt, daß zunächst eine Lösung des Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamids VIa bzw. VIb mit bis 3 mol-äq der gelösten Base versetzt wird, wobei ein am Heterocyclus metalliertes Derivat entsteht, welches bei der anschließenden Zugabe des elektrophilen Carboxylierungs- bzw. Formylierungsreagens' zum gewünschten Produkt la bzw. Ib abreagiert.

Sofern R³ Wasserstoff bedeutet werden entsprechend mehr mol-äq. der Base benötigt, da in diesem Fall zunächst der Amid-Stickstoff deprotoniert wird. Vorzugsweise verwendet man daher bei der Umetzung von Carbonsäureamiden VIa bzw. VIb, in denen R³ Wasserstoff bedeutet 2 bis 2,5 mol-äq der Base.

Verbindungen VIa bzw. VIb, in denen R¹ Wasserstoff bedeutet werden bei der Umsetzung mit der Base zunächst in 2-Position des Heterocyclus' metalliert.

Um in diesem Fall den Carboxyl- bzw. Formylrest in Nachbarstellung zur Amidgruppe einzuführen ist es notwendig, von Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamiden VIa bis VIb auszugehen, in denen R³ Wasserstoff bedeutet.

Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la bzw. Ib in denen R¹ Wasserstoff und R³ nicht Wasserstoff bedeutet erhält man aus den nach dem vorstehenden Verfahren zugänglichen Verbindungen, in denen R¹ und R³ Wasserstoff bedeutet, in an sich bekannter Weise durch nachträgliche Alkylierung oder Cycloalkylierung.

Die für das vorstehende Verfahren benötigten Carbonsäuren IIIc und IIId sind literaturbekannt Beilstein, (Band 27, 1.-5. Erg.Werte) oder sie können nach bekannten Methoden, beispielsweise durch Oxidation der entsprechenden Alkohole oder Aldehyde oder durch Hydrolyse der entsprechenden Nitrile hergestellt werden (J.V. Metzger in "The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 34, Part 1, Thiazol and its Derivatives", Arnold Weissberger and E.D. Ward C. Taylor (Editors), John Wiley and Sons, S. 519 ff, I.J. Turchi in "The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 45, Oxazoles", Arnold Weissberger and E.D. Ward, C. Taylor (Editors), John Wiley and Sons).

4. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in denen R2 Carboxyl bedeutet.

Man erhält diese Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb beispielsweise dadurch, daß man ein entsprechendes Carbonsäureamid la bzw. lb, in dem R² für CO₂R⁵ und R⁵ für C₁-C₅-Alkyl steht in an sich bekannter Weise mit einem Äquivalent einer wäßrigen Base hydrolysiert. Die Umsetzung ist im folgenden Schema lediglich für die Carbonsäureamide la gezeigt. Sofern man von den entsprechenden Carbonsäureamiden lb ausgeht verläuft sie analog.

Diese Synthese wird im allgemeinen und im besonderen entsprechend den im Verfahren 1 unter Punkt A beschriebenen Bedingungen durchgeführt.

5. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in denen R2 COYR5 bedeutet:

Man erhält diese Carbonsäureamide la und lb, in dem man eine entsprechende Carbonsäure la bzw. lb  $(R^2 = CO_2H)$  aktiviert und anschließend in an sich bekannter Weise mit einer Verbindung VII umsetzt.

55

10

20

25

35

45

50

Die Umsetzung kann bei Temperaturen von -20°C bis zur Rückflußtemperatur des Lösungsmittels bzw. -gemisches, vorzugsweise bei 0 bis 60°C durchgeführt werden.

Zweckmäßigerweise verwendet man für diese Umsetzungen Lösungsmittel wie Halogenkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol; Ether z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxiethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; Aromaten z.B. Benzol, Toluol oder Xylol; oder entsprechende Gemische.

Als wasserentziehende Mittel kommen Dicyclohexylcarbodiimid oder Propanphosphonsäureanhydrid in Betracht.

20

25

35

40

45

50

55

Die molaren Verhältnisse, in denen die benötigten Ausgangsverbindungen miteinander umgesetzt werden, betragen im allgemeinen 0,5:1 bis 2:1 für das Verhältnis von Carbonsäure IVa zu Alkohol oder Thiol und 1:1 bis 1:3 für das Verhältnis von Carbonsäure IVa zu wasserentziehendem Mittel.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

Besonders bevorzugt arbeitet man in Ethern wie Diethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan; mit Propanphosphonsäureanhydrid als wasserentziehendem Mittel bei 20 bis 60°C.

6. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in der R² eine 4,5-Dihydro-oxazol-2-yl-gruppe bedeutet

Man erhält diese Verbindungen dadurch, daß man ein entsprechendes Carbonsäurederivat la bzw. lb, in dem  $R^2$  eine Gruppe  $CO_2R^{'}$  oder COOH und  $R^{'}$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeutet, in an sich bekannter Weise mit einem Aminoalkohol der Formel VIII umsetzt.

9

5 R1 
$$\times$$
 CO<sub>2</sub>H  $\times$  Oder R1  $\times$  CO<sub>2</sub>H  $\times$  H<sub>2</sub>N  $\times$  OH

10 R3 Oder R1  $\times$  N  $\times$  N

Die Reaktion wird so durchgeführt, daß man die Verbindungen bei 0 bis 180°C, vorzugsweise bei Rückflußtemperatur des verwendeten Gemisches mit einem Aminoalkohol VIII, gegebenenfalls in Gegenwart eines inerten Lösungsmittels umsetzt. Ester oder Carbonsäure la bzw. Ib und Aminoalkohol VIII werden dabei im Verhältnis 1:1 bis 1:2,5, vorzugsweise 1:1 bis 1:1,5 eingesetzt.

Als Lösungsmittel verwendet man zweckmäßigerweise Halogenkohlenwasserstoffe wie Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol, Ether, z.B. Methyl-tert.-butylether, 1,2-Dimethoxyethan, Diethylenglykol-dimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Ethylenglykol, dipolare aprotische Lösungsmittel, z.B. Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-Dimethylimidazolin-2-on oder Aromaten, z.B. Benzol, Toluol und Xylol. Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5,0 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2,0 mol/l.

Die Umsetzung ist im allgemeinen nach 14 Stunden beendet; die Carbonsäureamide la und Ib werden dann gegebenenfalls durch Zugabe von Wasser ausgefällt, abgesaugt oder mit einem organischen Lösungsmittel extrahiert und mit üblichen Standardmethoden wie Umkristallisation oder Chromatographie gereinigt.

30

40

45

Man erhält die Verbindungen der Formel VIa, in denen R¹ einen Alkohol oder Thiolrest -ZR<sup>8</sup> bedeutet, in an sich bekannter Weise (Helv. Chim. Acta, 37, 2059 (1954)) durch Umsetzung eines 2-Halogen-thiazol-4-carbonsäureamids VIa (DE 22 41 035) in einem inerten organischen Lösungsmittel in Gegenwart einer Base mit einem Alkohol oder Thiol.

Hal in Formel VIa bedeutet dabei ein Halogenatom wie Fluor, Chlor, Brom und lod; insbesondere eignen sich Verbindungen VIa, in denen Hal, Chlor oder Brom bedeutet.

R¹ in Formel Vla bedeutet C¹-C₄-Alkoxy, C¹-C₄-Alkylthio, die bis zu dreimal mit Halogen substituiert sein können, insbesondere Methoxy, Ethoxy, ¹-Methyl-ethoxy, ¹,¹-Dimethylethoxy, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Difluormethylthio; oder Phenoxy oder Phenylthio, die bis zu dreimal durch C¹-C₄-Alkyl, C¹-C₄-Halogenalkyl, C¹-C₄-Alkylthio, C¹-C₄-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro substituiert sein können, insbesondere ²,²-Dichlorphenoxy, ²,²-Difluorphenoxy, ²,²-Trifluorphenoxy, p-Trifluormethylphenoxy, ²-Chlor-4-Trifluorphenoxy, ³-Cyanophenoxy, 4-Cyano-2-methoxyphenoxy, 4-Nitrophenoxy, ²-Fluorthiophenyl, 4-Trifluormethylthiophenyl, ³-Cyanothiophenyl.

Zweckmäßigerweise verwendet man für diese Umsetzungen Lösungsmittel wie Halogenkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol; Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxiethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; dipolare aprotische Lösungsmittel, z.B. Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-

Dimethylimidazolidin-2-on; Aromaten, z.B. Benzol, Toluol, Xylol, Pyridin und Chinolin; Ketone, z.B. Aceton, Methylethylketon; Alkohole, z.B. Methanol, Ethanol, iso-Propanol und tert.-Butanol oder entsprechende Gemische.

Die Umsetzung kann bei Temperaturen von -100°C bis zur Rückflußtemperatur des jeweiligen Lösungsmittels bzw. -gemisches, vorzugsweise bei -60°C bis 150°C, durchgeführt werden.

Als Basen dienen Hydride und Alkoxide von Alkali- und Erdalkalimetallkationen, insbesondere NaH, KH, CaH<sub>2</sub>, LiH und KO-t.-Bu. Mitunter ist es auch nützlich Kombinationen der oben angeführten Basen zu verwenden.

Die molaren Verhältnisse, in denen die benötigten Ausgangsverbindungen miteinander umgesetzt werden, betragen im allgemeinen 3:1 bis 1:1 für das Verhältnis von Alkohol oder Thiol zu 2-Halogen-thiazol-4-carbonsäureamid Vla und 1:1 bis 1:3 für das Verhältnis von Alkohol oder Thiol zur wirksamen Base.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel berägt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

Besonders bevorzugt arbeitet man in aprotisch dipolaren Solventien wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon, 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on oder Ethern wie 1,2-Dimethoxiethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan bei Temperaturen zwischen 50°C und 150°C unter Verwendung von NaH oder KO-t.-Ba als Basen.

Die für die Umsetzung benötigten 2-Halogen-thiazol-4-carbonsäureamide der Formei Illa können nach literaturbekannten Methoden aus den entsprechenden Carbonsäurehalogeniden durch Umsetzung mit Aminen gewonnen werden (DE-A 22 41 035).

Die zum Einsatz kommenden Alkohole oder Thiole sind in vielen Fällen kommerziell erhältlich oder können in an sich bekannter Weise hergestellt werden.

Des weiteren erhält man die Verbindungen der Formel VIb in an sich bekannter Weise (Helv. Chim. Acta, 37, 2059 (1954)) durch Umsetzung eines 2-Halogen-thiazol-5-carbonsäureamids IIIb in einem inerten organischen Lösungsmittel in Gegenwart einer Base mit einem Alkohol oder Thiol gemäß Schema 2:

30

Hal in Formel VIb bedeutet dabei ein Halogenatom wie Fluor, Chlor, Brom und lod; insbesondere eignen sich Verbindungen VIb, in denen Hal, Chlor oder Brom bedeutet.

R¹ in Formel VIb bedeutet C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Alkylthio, die bis zu dreimal mit Halogen substituiert sein können:

insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methyl-ethoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Difluormethylthio; oder Phenoxy oder Phenylthio, die bis zu dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro substituiert sein können; insbesondere 2,4-Dichlorphenoxy, 2,4-Difluorphenoxy, 2,4,6-Trifluorphenoxy, p-Trifluormethylphenoxy, 2-Chlor-4-Trifluorphenoxy, 3-Cyanophenoxy, 4-Cyano-2-methoxyphenoxy, 4-Nitrophenoxy, 2-Fluorthiophenyl, 4-Trifluormethylthiophenyl, 3-Cyanothiophenyl.

Zweckmäßigerweise verwendet man für diese Umsetzungen Lösungsmittel wie Halogenkohlenwasserstoffe, z.B. Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol; Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxiethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; dipolare aprotische Lösungsmittel, z.B. Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on; Aromaten, z.B. Benzol, Toluol, Xylol, Pyridin und Chinolin; Ketone, z.B. Aceton, Methylethylketon; Alkohole, z.B. Methanol, Ethanol, iso-Propanol und tert.-Butanol oder entsprechende Gemische.

Die Umsetzung kann bei Temperaturen von -100°C bis zur Rückflußtemperatur des jeweiligen Lösungsmittels bzw. -gemisches, vorzugsweise bei -60°C bis 150°C, durchgeführt werden.

Als Basen dienen Hydride und Alkoxide von Alkali- und Erdalkalimetallkationen, insbesondere NaH, KH, CaH<sub>2</sub>, LiH und KO-t.-Bu. Mitunter ist es auch nützlich Kombinationen der oben angeführten Basen zu verwenden.

Die molaren Verhältnisse, in denen die benötigten Ausgangsverbindungen miteinander umgesetzt werden, betragen im allgemeinen 3:1 bis 1:1 für das Verhältnis von Alkohol oder Thiol zu 2-Halogen-thiazol-

4-carbonsäureamid VIb und 1:1 bis 1:3 für das Verhältnis von Alkohol oder Thiol zur wirksamen Base.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel berägt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

Besonders bevorzugt arbeitet man in aprotisch dipolaren Solventien wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3- Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon, 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on oder Ethem wie 1,2-Dimethoxiethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan bei Temperaturen zwischen 50°C und 150°C unter Verwendung von NaH oder KO-t.-Butylat als Basen.

Die für die Umsetzung benötigten 2-Halogen-thiazol-4-carbonsäureamide der Formel VIb können nach literaturbekannten Methoden aus den entsprechenden Carbonsäurehalogeniden durch Umsetzung mit Aminen gewonnen werden (US-A-4 001 421).

Verbindungen der Formel IVb können gewonnen werden, indem man Dicarbonsäureester der Formel XI in an sich bekannter Weise mit Aminen umsetzt und die resultierenden Amide IXb gemäß Schema G verseift:

Zweckmäßigerweise geht man dabei so vor, daß man den Diester II in einem inerten organischen Lösungsmittel löst und mit einem Amin umsetzt.

Als Lösungsmittel verwendet man für diese Umsetzungen Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; Aromaten, z.B. Benzol, Toluol, Xylol oder Mesitylen; Alkohole, z.B. Methanol, Ethanol, iso-Propanol und tert.-Butanol oder entsprechende Gemische.

Die Umsetzung kann bei Temperaturen von -100°C bis zur Rückflußtemperatur des jeweiligen Lösungsmittels bzw. -gemisches, vorzugsweise bei -60°C bis 150°C, durchgeführt werden.

Das molare Verhältnis, in dem Diester II und Amin eingesetzt werden, beträgt 1:1 bis 1:2, vorzugsweise 1:1 bis 1:1,2.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2,0 mol/l.

Besonders bevorzugt arbeitet man in Alkoholen wie Ethanol in Gegenwart von einem Äquivalent Amin bei 50 bis 100°C. Die für die Umsetzung benötigten Diester XI, sind literaturbekannt oder können in Anlehnung an beschriebene Methoden hergestellt werden (Bull. Soc. Chim. Fr., 1969, 1762; J. Chem. Soc., 1953, 93).

Neben den vorstehend geschilderten Verfahren 1-7 zur Herstellung der Verbindungen Ia, Ib und Ic gibt es weitere Synthesemöglichkeiten, die den folgenden Literaturstellen zu entnehmen sind:

Beilstein, Hauptwerk sowie 1.-5. Erg.Werk, Band 27; R.W. Wiley, The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Five- and Six-Membered Compounds with Nitrogen and Oxygen, Interscience Pubishers, New York, London (1962), Heterocyclic Chemistry, Vol. 6, Five-membered Rings with Two or More Oxygen, Sulfur or Nitrogen Atoms, Pergamon Press, 1984, J. March, Advanced Organic Chemistry, Third Adition, John Wiley and Sons, 1985, Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4. Auflage, Thieme Verlag, Bände IV, VI, VII, VIII, X.

Im Hinblick auf die bestimmungsgemäße Verwendung der Verbindungen la und Ib kommen als Substituenten bevorzugt folgende Reste in Betracht:

X Sauerstoff oder Schwefel

R1 Wasserstoff;

30

40

Halogen wie Fluor, Chlor, Brom und lod, insbesondere Fluor und Chlor;

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sek.-Butyl, iso-Butyl und tert.-Butyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-2-methylpropyl, insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl und iso-Propyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor-

und/ oder Chloratome oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Cycloalkyl wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, insbesondere Cyclopropyl; Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, 2-Methylethoxy, n-Butoxy, 1-Methyletpopoxy, 2-Methylpropoxy und 1,1-Dimethylethoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy und 1,1-Dimethylethoxy; Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Dichlorfluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy und Pentafluorethoxy; Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie Difluormethylthio, Trifluormethylthio, Chlordifluormethylthio, 1-Fluorethylthio, 2-Fluorethylthio, 2,2-Difluorethylthio, 2,2-Dichlor-2-fluorethylthio, 2,2-Trichlorethylthio und Pentafluorethylthio, insbesondere Difluormethylthio und Pentafluorethylthio oder Cyano:

Benzyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cyano oder Nitro;

Cycloalkyl wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl, insbesondere Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl oder Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Chlor und Fluor:

Alkenyl wie Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-1-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 1-Pentenyl, 2-Pentenyl, 3-pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-1-butenyl, 2-Methyl-1-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,1-Dimethyl-1-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-propenyl, 1-Ethyl-2-propenyl, 1-Hexenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyi, 4-Hexenyi, 5-Hexenyi, 1-Methyl-1-pentenyi, 2-Methyl-1-pentenyi, 3-Methyl-1-pentenyi, 4-Methyl-1-pentenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3-pentenyl, 2-Mehyl-3-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3-pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl tenyi, 4-Methyi-3-pentenyi, 1-Methyi-4-pentenyi, 2-Methyi-4-pentenyi, 3-Methyi-4-pentenyi, 4-Methyi-4-pentenyi tenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-1-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl, 1,3-Dimet Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-1-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 2,2-Dimethyl-3butenyl, 2,3-Dimethyl-1-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-3-butenyl, 3,3-Dimethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-1-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl, 1-Ethyl-2-methyl-1-propenyl und 1-Ethyl-2methyl-2-propenyl, insbesondere Allyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie obengenannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy, und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie

vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;
Alkinyl wie Ethinyl, 1-Propinyl, Propargyl, 1-Butinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 1-Pentinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 3-Methyl-1-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 1-Hexinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Alkinyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl, 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl, 2-Methyl-4-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl, 4-Methyl-1-pentinyl, 4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl, 2,2-Dimethyl-4-butinyl, 3,3-Dimethyl-1-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl, 2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, insbesondere Propargyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen wie oben genannt, insbesondere lod; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy, und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere

dere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;

- 5 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie obenstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy;
  - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy wie obenstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy;
  - C1-C4-Alkylthio wie obenstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio;
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio wie obenstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und o Trifluormethylthio;
  - Phenoxy oder Phenylthio, wobei diese Reste ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;
- ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff wie 2-Tetrahydrofuranyl, 3-Tetrahydrofuranyl, 4-Tetrahydropyranyl, 2-Tetrahydropyranyl, 3-Tetrahydropyranyl, 3-Furanyl, 2-Thienyl, 2-Furanyl, 3-Tetrahydropyranyl, 3-Tetrahydropyranyl, 3-Isoxazolyl, 4-Isoxazolyl, 5-Isoxazolyl, 4-Isothiazolyl, 3-Isothiazolyl, 2-Oxazolyl, 4-Thiazolyl, 4-Oxazolyl, 2-Thiazolyl, 5-Oxazolyl, 5-Thiazolyl, 2-Imidazolyl, 4-Imidazolyl, 5-Imidazolyl, 3-Pyrrolyl, 3-Pyrrolyl, 3-Pyrrolyl, 3-Pyrrolyl, 4-Pyrazolyl, 4-Pyrazo
- Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Etoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl; Phenyl, welches eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie bei R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Meth oxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;

R<sup>2</sup> Formyl, 4,5-Dihydroxazol-2-yl oder den Rest -COYR<sup>5</sup>

35 und

Y Sauerstoff oder Schwefel;

R5 Wasserstoff;

Alkyl, wie unter R1 genannt, insbesondere Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl und n-Hexyl, welches ein bis fünf Halogenatome wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor oder Hydroxygruppen und/oder einen der folgenden Reste tragen kann: Alkoxy wie unter R1 genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Alkoxy-alkoxy wie Methoxy-ethoxy, Ethoxy-ethoxy, Propoxy-ethoxy, insbesondere Methoxy-ethoxy; Cyano; Trimethylsilyl: Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Alkylamino wie Methylamino, Ethylamino, Propylamino, iso-Propylamino, insbesondere Methylamino und Ethylamino; Dialkylamino wie Dimethylamino, Diethylamino, Dipropylamino, Diisopropylamino, Methylethylamino, insbesondere Dimethylamino und Methylethylamino; Cycloalkylamino wie Cyclopropylamino, Cyclobutylamino, Cyciopentylamino, Cyclohexylamino und Cycloheptylamino, insbesondere Cyclopropylamino; Alkylsulfinyl wie Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Propylsulfinyl, iso-Propylsulfinyl, insbesondere Methylsulfinyl und Ethylsulfinyl; Alkylsulfonyl wie Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, iso-Propylsulfonyl, insbesondere Methylsulfonyl und Ethylsulfonyl; Carboxyl; Alkoxycarbonyl wie unter R1 genannt, insbesondere Methoxycarbonyl; Dialkylaminocarbonyl wie Dimethylaminocarbonyl, Diethylaminocarbonyl, Dipropylaminocarbonyl, Diisopropylaminocarbonyl, Dicyclopropylaminocarbonyl, Methylethylaminocarbonyl, insbesondere Dimethylaminocarbonyl und Diethylaminocarbonyl; Dialkoxyphosphonyl wie Dimethoxyphosphonyl, Diethoxyphosphonyl, Dipropoxyphosphonyl, Diisopropoxyphosphonyl, insbesondere Dimethoxyphosphonyl und Diethoxyphosphonyl; Alkaniminoxy wie insbesondere 2-Propaniminoxy; Thienyl, Furanyl, Tetrahydrofuranyl, Phthalimido, Pyridyl, Benzyloxy; Benzoyl, wobei die cyclischen Reste ihrerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt,

insbesondere Methoxy und Ethoxy, oder Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Benzyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere

Methyl und Ethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Nitro und Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie unter R<sup>1</sup> genannt, insbesondere Cyclopentyl und Cyclohexyl;

- Phenyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkoxycarbonyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxycarbonyl; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor, Chlor und Brom, Nitro und Cyano;
- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Allyl und Methallyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl wie 2-Cyclopentenyl und 2-Cyclohexenyl, insbesondere 2-Cyclohexenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Propargyl, wobei diese Reste eine der folgenden Gruppen tragen können: Hydroxy; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere lod, oder Phenyl, welches seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Nitro oder Cyano;
  - einen fünf- bis sechsgliedrigen heterocyclischen Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff wie unter R¹ genannt, insbesondere Tetrahydrofuranyl und Tetrahydropyranyl oder einen Benzotriazolrest;
  - Phthalimido; Tetrahydrophthalimido; Succinimido; Maleinimido;
  - ein Äquivalent eines Kations aus der Gruppe der Alkali- oder Erdalkalimetalle, Mangan, Kupfer, Eisen, Ammonium und substitulertes Ammonium
- oder einen Rest -N = CR<sup>6</sup>R<sup>7</sup>, wobei R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander Wasserstoff, Alkyl wie unter R<sup>1</sup> genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Cycloalkyl wie unter R<sup>1</sup> genannt, insbesondere Cyclopropyl; Phenyl oder Furyl bedeuten oder zusammen eine Methylenkette der Formel -(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>- mit m = 4 bis 7 Kettengliedern,

R3 Wasserstoff,

- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl, iso-Propyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Hydroxy; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio, oder Dialkylamino wie unter R⁵ genannt, insbesondere Dimethylamino;
  - Cycloalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und Isopropyl; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, oder Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl;

R4 Hydroxy;

- Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy;
- Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sek.-Butyl, iso-Butyl und tert.-Butyl; das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio; Dialkylamino wie unter R¹ genannt, insbesondere Dimethylamino und Diethylamino; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cycloalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, oder Phenyl, welches seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, wie bei R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cyano; Nitro; Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere
- Methylthio und Ethylthio, oder Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Cycloalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl und CyclohexyL, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und Isopropyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Nitro oder Cyano;
- Alkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Allyl, Methallyl, Propargyl und 1,1-Dimethyl2-2-propinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei

der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl: Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;

ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff wie unter R¹ genannt, welcher ein bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl, oder Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor;

Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und Isopropyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Nitro; Cyano; Formyl; Alkanoyl wie Acetyl, Propionyl, Butyryl, insbesondere Acetyl; Halogenalkanoyl, wie Trifluoracetyl, Trichloracetyl, Pentafluorpropionyl, insbesondere Trifluoracetyl, oder Alkoxycarbonyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimal durch Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl, oder Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor substituiert sein kann,

20 oder

R³ und R⁴ gemeinsam einen Rest der Struktur  $-(CH_2)_n$ - $Y_p$ - $(CH_2)_q$ -, wobei n und q 1, 2 oder 3, p 0 oder 1 und Y Sauerstoff, Schwefel oder N-Methyl wie  $-(CH_2)_3$ -,  $-(CH_2)_4$ -,  $-(CH_2)_5$ -, insbesondere  $-(CH_2)_5$ - und  $-(CH_2)_5$ -, oder den Rest der Formel  $-(CH_2)_3$ -CO- bilden können;

sowie deren umweltverträglichen Salze.

Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen la' und lb', in denen R³ Wasserstoff bedeutet sowie solche, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:
R¹ Wasserstoff:

Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl;

Methoxy, Ethoxy, Propyloxy, 1-Methylethoxy, Butyloxy, 1-Methylpropyloxy, 2-Methylpropyloxy und 1,1-Dimethylethoxy;

Difluormethoxy und Trifluormethoxy;

Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1,1-Dimethylethylthio;

35 Difluormethylthio und Trifluormethylthio;

R<sup>2</sup> einen Rest -COYR<sup>5</sup>;

R⁵

Wasserstoff; Phthalimido; Succinimido; Maleinimido, oder einen Rest -N =  $CR^6R^7$ ;  $R^6$ ,  $R^7$ 

40 Wasserstoff;

R<sup>4</sup> Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl; Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Cycloheptyl;

Beispiele für sehr aktive Verbindungen der Formeln la und lb sind in den nachstehenden Tabellen aufgeführt:

Tabelle A

**Ethoxymethyl** 

Viny1

Allyl

Methallyl

40

55

5 Ιa (x = 0 oder S)R2 **R3** R4 R1 10 СООН tert.-Butyl Н Н F COOH Н tert.-Butyl tert.-Butyl c1 COOH H tert.-Butyl COOH H Methy 1 СООН tert.-Butyl H Ethyl 15 tert.-Butyl COOH н n-Propyl tert.-Butyl СООН Н iso-Propyl tert.-Butyl COOH н n-Butyl tert.-Butyl iso-Butyl COOH Н 20 COOH н tert.-Butyl sek.-Butyl tert.-Butyl COOH Н tert.-Butyl tert.-Butyl COOH н cyclo-Propyl tert.-Butyl COOH н cyclo-Butyl tert.-Butyl COOH Н 25 cyclo-Pentyl tert.-Butyl СООН н cyclo-Hexyl tert.-Butyl COOH H cyclo-Heptyl tert.-Butyl СООН Н cyclo-Octyl tert.-Butyl COOH н 1-Methylcyclopropyl 30 tert.-Butyl COOH Н Trifluormethyl tert.-Butyl СООН н Chlordifluormethyl tert.-Butyl COOH H Pentafluorethyl tert.-Butyl COOH H Methoxymethy 1 35 tert.-Butyl COOH Н 1-Methylmethoxymethyl H tert.-Butyl COOH 1-Methylmethoxyethyl

tert.-Butyl COOH H Crotyl tert.-Butyl СООН Н Ethinyl tert.-Butyl COOH Н Propargy 1 45 tert.-Butyl COOH н Phenylethinyl tert.-Butyl COOH H Methoxy tert.-Butyl COOH Н Ethoxy

COOH

COOH

СООН

COOH

Н

H

Н

н

Trifluormethoxy COOH H tert.-Butyl

Methylthio COOH H tert.-Butyl

17

tert.-Butyl

tert.-Butyl

tert.-Butyl

tert.-Butyl

R1	R2	R3	R <sup>4</sup>
Trifluormethylthio	соон	н .	tertButyl
Phenoxy	СООН	н	tertButyl
4-C1-Phenoxy	СООН	н	tertButyl
2,4-(C1,C1)-Phenoxy	СООН	н	tertButyl
4-CF <sub>3</sub> -Phenoxy	СООН	н	tertButyl
Phenyl	СООН	н	tertButyl
2-F-Phenylthio	СООН	н .	tertButyl
3-F-Phenyl	COOH	Н	tertButyl
2,4-(F,F)-Phenyl	СООН	Н	tertButyl
2-Cl-Phenyl	СООН	Н	tertButyl
3-C1-Phenyl	СООН	Н	tertButyl
2,4-(C1,C1)-Phenyl	COOH	Н	tertButyl
2-CH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
3-CH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	н	tertButyl
4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
2,4-(CH <sub>3</sub> ,CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
2, 4, 6-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
2-CF <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
2-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
2,4-(OCH <sub>3</sub> ,OCH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
4-OCF <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
3-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
2-Thienyl	СООН	н	tertButyl
.3-Thienyl	СООН	н	tertButyl
2-Furanyl	СООН	н	tertButyl
3-Furanyl	СООН	н	tertButyl
2-Tetrahydrofuranyl	СООН	н	tertButyl
3-Tetrahydrofuranyl	COOH	н	tertButyl
2-Pyridyl	СООН	н	tertButyl
3-Pyridyl	СООН	н	tertButyl
4-Pyridyl	COOH	н	tertButyl
2-Tetrahydropyranyl	СООН	Н	tertButyl
3-Tetrahydropyranyl	COOH	H	tertButyl
4-Tetrahydropyranyl	СООН	Н	tertButyl
iso-Propoxy	СООН	H	tertButyl
Н	СООН	Н	cyclo-Propyl
F	СООН	H	cyclo-Propyl
cı .	СООН	H	cyclo-Propyl

R1	. R2	R3	. R4
Methyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Ethyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
n-Propyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
iso-Propyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
n-Butyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
iso-Butyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
sekButyl	СООН	н	cyclo-Propyl
tertButyl	соон	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Propyl	COOH	H	cyclo-Propyl
cyclo-Butyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Pentyl	COOH	н	cyclo-Propyl
cyclo-Hexyl	COOH	н	cyclo-Propyl
cyclo-Heptyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Octyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
1-Methylcyclopropyl	соон	Н	cyclo-Propyl
Trifluormethyl	соон	H	cyclo-Propyl
Chlordifluormethyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
Pentafluorethyl	СООН	н	cyclo-Propyl
Methoxymethyl	соон	н	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxymethyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxyethyl	СООН	н	cyclo-Propyl
Ethoxymethy l	соон	н	cyclo-Propyl
Vinyl	СООН	H	cyclo-Propyl
Allyl	СООН	H	cyclo-Propyl
Methallyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
Crotyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Ethinyl	СООН	н	cyclo-Propyl
Propargyl	соон	H	cyclo-Propyl
Pheny lethiny l	COOH	Н	cyclo-Propyl
	COOH	н	cyclo-Propyl
Methoxy	COOH	н	cyclo-Propyl
Ethoxy	COOH	н	cyclo-Propyl
Trifluormethoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
Methylthio Trifluormethylthio	COOH	Н	cyclo-Propyl
	COOH	н	cyclo-Propyl
Phenoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
4-Cl-Phenoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
2,4-(C1,C1)-Phenoxy	соон	Н	cyclo-Propyl
4-CF <sub>3</sub> -Phenoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
Phenyl	СООН	Н.	cyclo-Propyl
2-F-Phenylthio	СООН	H <sup>-</sup>	cyclo-Propyl
3-F-Phenyl	СООН	н	cyclo-Propyl
2,4-(F,F)-Phenyl	23011	•••	_

R1	R2	R3 .	R4
2-C1-Phenyl	COOH	н	cyclo-Propyl
3-C1-Pheny1	СООН	Н	cyclo-Propyl
2,4-(C1,C1)-Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2-CH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
3-CH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	H	cyclo-Propyl
4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2, 4-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
2, 4, 6-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
2-CF <sub>3</sub> -Pheny1	COOH	н	cyclo-Propyl
2-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
2,4-(OCH3,OCH3)-Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
4-OCF <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
3-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl	СООН	н	cyclo-Propyl
4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2-Thienyl	СООН	н	cyclo-Propyl
3-Thienyl	COOH	. н	cyclo-Propyl
2-Furanyl	COOH	H	cyclo-Propyl
3-Furanyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2-Tetrahydrofuranyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
3-Tetrahydrofuranyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
2-Pyridyl	COOH	H	cyclo-Propyl
3-Pyridyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
4-Pyridyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
2-Tetrahydropyranyl	COOH	н	cyclo-Propyl
3-Tetrahydropyranyl	COOH	н	cyclo-Propyl
4-Tetrahydropyranyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
iso-Propoxy	COOH	Н	cyclo-Propyl
Н	COOH	Methy 1	tertButyl
F	COOH	Methyl	tertButyl
Cl	COOH	Methy Ì	tertButyl
Methyl	COOH	Methy 1	tertButyl
Ethyl	COOH	Methy l	tertButyl
n-Propy l	СООН	Methyl	tertButyl
iso-Propyl	COOH	Methyl	tertButyl
n-Butyl	СООН	Methyl	tertButyl
iso-Butyl	COOH	Methyl	tertButyl
sekButyl	СООН	Methyl	tertButyl
tertButyl	СООН	Methyl	tertButyl
cyclo-Propyl	COOH	Methyl	tertButyl
	COOR	me chy i	tertButyl

R1		R2	R 3	R <sup>4</sup>
cyclo-Penty	1	СООН	Methyl	tertButyl
cyclo-Pency	•	COOH	iso-Propyl	tertButyl
cyclo-Hepty	1	СООН	iso-Propyl	tertButyl
cyclo-nepty		COOH	iso-Propyl	tertButyl
•	lammanul	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1-Methylcyc Trifluormet		COOH	iso-Propyl	tertButyl
	•	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Chlordifluo		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Pentafluore	-	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Methoxymeth	_	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1-Methylmet	-	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1-Methylmet	· ·	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Ethoxymethy	•	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Vinyl		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Allyl		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Methallyl		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Crotyl	•	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Ethinyl		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Propargyl	•	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Phenylethin	y ı	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Methoxy		COOH	iso-Propyl	tertButyl
Ethoxy	h	COOH	iso-Propyl	tertButyl
Trifluormet	noxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
H		COOH	Methyl	cyclo-Propyl
F			Methyl	cyclo-Propyl
C1		COOH	Methyl	cyclo-Propyl
Methyl		СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Ethyl		COOH	-	cyclo-Propyl
n-Propyl			Methyl	cyclo-Propyl
iso-Propyl		СООН	Methyl . Methyl	cyclo-Propyl
n-Butyl		COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
iso-Butyl		COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
sekButyl	:	COOH	iso-Propyl	tertButyl
tertButyl		COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
cyclo-Propy			iso-Propyl	cyclo-Propyl
cyclo-Butyl		COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
cyclo-Penty			• •	cyclo-Propyl
cyclo-Hexyl		COOH	Methyl Methyl	cyclo-Propyl
cyclo-Hepty			Methy l	cyclo-Propyl
cyclo-Octy		COOH	•	cyclo-Propyl
1-Methylcy		COOH	Methyl Methyl	cyclo-Propyl
Trifluormet	_	COOH	•	cyclo-Propyl
Chlordiflu	ormethyl	COOH	Methyl	Cyclo-Flopy (

R1	R2	R 3	R4
Pentafluorethyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Methoxymethy l	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxymethyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxyethyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Ethoxymethyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Vinyl	соон	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Allyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Methallyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Crotyl	COOH	Methy l	cyclo-Propyl
Ethinyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
Propargyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
Phenylethinyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
Methoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Ethoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Trifluormethoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl

Tabelle B

Ib (X = 0 oder S)

7	a	
-	_	

R1	R2	R 3	R4
	СООН	Н	tertButyl
Н	СООН	Н	tertButyl
F	соон	н	tertButyl
C1	COOH	H	tertButyl
Methyl	COOH	Н	tertButyl
Ethyl	COOH	Н	tertButyl
n-Propyl	COOH	н	tertButyl
iso-Propyl	COOH	 Н	tertButyl
n-Butyl	COOH	н	tertButyl
iso-Butyl	COOH	н	tertButyl
sekButyl	COOH	н	tertButyl
tertButyl	COOH	н	tertButyl
cyclo-Propyl	COOH	 Н	tertButyl
cyclo-Butyl	COOH	H	tertButyl
cyclo-Pentyl		H	tertButyl
cyclo-Hexyl	COOH	H	tertButyl
cyclo-Heptyl	COOH		tertButyl
cyclo-Octyl	COOH	H	tertButyl
1-Methylcyclopropyl	COOH	Н	tertButyl
Trifluormethyl	COOH	н	tertButyl
Chlordifluormethyl	COOH	H	tertButyl
Pentafluorethyl	COOH	Н	tertButyl
Methoxymethy i	СООН	Н	tertButyl
1-Methylmethoxymethyl	СООН	Н	
1-Methylmethoxyethyl	СООН	Н	tertButyl tertButyl
Ethoxymethy1	СООН	H	
Vinyl	СООН	Н	tertButyl
Allyl	COOH	Н	tertButyl
Methallyl	СООН	Н	tertButyl
Crotyl	СООН	Н	tertButyl
Ethinyl	СООН	H	tertButyl
Propargyl	СООН	H	tertButyl
Phenylethinyl	СООН	Н	tertButyl
Methoxy	СООН	н	tertButyl
Ethoxy	СООН	H	tertButyl
Trifluormethoxy	COOH	н	tertButyl
Methylthio	COOH	н	tertButyl

R1	R2	R3 -	R4
Trifluormethylthio	СООН	н	tertButyl
Phenoxy	СООН	Н	tertButyl
4-Cl-Phenoxy	СООН	Н	tertButyl
2,4-(Cl,Cl)-Phenoxy	СООН	Н	tertButyl
4-CF <sub>3</sub> -Phenoxy	СООН	Н	tertButyl
Pheny l	СООН	н	tertButyl
2-F-Phenylthio	СООН	Н	tertButyl
3-F-Phenyl	соон	Н	tertButyl
2, 4-(F, F)-Phenyl	СООН	Н	tertButyl
2-Cl-Phenyl	соон	н	tertButyl
3-Cl-Phenyl	соон	н	tertButyl
2,4-(Cl,Cl)-Phenyl	соон	Н	tertButyl
2-CH <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
3-CH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	н	tertButyl
2,4-(CH <sub>3</sub> ,CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
2, 4, 6-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	СООН	н	tertButyl
2-CF <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
2-OCH 3-Pheny l	соон	н	tertButyl
2,4-(OCH3,OCH3)-Phenyl	СООН	н	tertButyl
4-OCF 3-Phenyl	СООН	н	tertButyl
4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
3-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	соон	н	tertButyl
2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl	соон	н	tertButyl
4-NO <sub>2</sub> -Pheny l	COOH	н	tertButyl
2-Thienyl	СООН	Н	tertButyl
3-Thienyl	СООН	Н	tertButyl
2-Furanyl	СООН	н	tertButyl
3-Furanyl	СООН	н	tertButyl
2-Tetrahydrofuranyl	СООН	н	tertButyl
3-Tetrahydrofuranyl	соон	н	tertButyl
2-Pyridyl	соон	н	tertButyl
3-Pyridyl	СООН	Н	tertButyl
4-Pyridyl	COOH	Н	tertButyl
2-Tetrahydropyranyl	СООН	н	tertButyl
3-Tetrahydropyranyl	СООН	Н	tertButyl
4-Tetrahydropyranyl	соон	н	tertButyl
iso-Propoxy	соон	н	tertButyl
н	соон	н	cyclo-Propyl
 F	СООН	н	cyclo-Propyl
cı	СООН	H	cyclo-Propyl
Methyl	СООН	н	cyclo-Propyl

R1	R2	R3	R4
<del></del>			avala Dmanul
Ethyl	СООН	H	cyclo-Propyl
n-Propyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
iso-Propyl	СООН	H	cyclo-Propyl
n-Buty l	COOH	H	cyclo-Propyl
iso-Butyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
sekButyl	COOH	H	cyclo-Propyl
tertButyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Propyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Butyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Pentyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Hexyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Heptyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
cyclo-Octyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
1-Methylcyclopropyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Trifluormethyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Chlordifluormethyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Pentafluorethyl	COOH	H	cyclo-Propyl
Methoxymethy 1	COOH	Н	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxymethyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxyethyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Ethoxymethy l	COOH	Н	cyclo-Propyl
Vinyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Allyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Methallyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Crotyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
Ethinyl	СООН	н	cyclo-Propyl
Propargyl	СООН	н	cyclo-Propyl
Phenylethinyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
Methoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
Ethoxy	COOH	н	cyclo-Propyl
Trifluormethoxy	соон	н	cyclo-Propyl
Methylthio	соон	н	cyclo-Propyl
Trifluormethylthio	СООН	н	cyclo-Propyl
Phenoxy	COOH	Н	cyclo-Propyl
4-C1-Phenoxy	COOH	н	cyclo-Propyl
2,4-(C1,C1)-Phenoxy	СООН	н	cyclo-Propyl
4-CF <sub>3</sub> -Phenoxy	соон	н	cyclo-Propyl
Pheny 1	COOH	н	cyclo-Propyl
2-F-Phenylthio	COOH	н	cyclo-Propyl
=	СООН	н	cyclo-Propyl
3-F-Phenyl 2,4-(F,F)-Phenyl	СООН	Ĥ	cyclo-Propyl
2,4-(r,r)-rhenyt 2-Cl-Phenyl	СООН	н	cyclo-Propyl

5	R1	R2	R3	R4
5				
	3-C1-Pheny1	СООН	H	cyclo-Propyl
	2, 4-(C1, C1)-Pheny1	СООН	H	cyclo-Propyl
10	2-CH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	H	cyclo-Propyl
10	3-CH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	H	cyclo-Propyl
	4-CH <sub>3</sub> -Pheny l	СООН	н	cyclo-Propyl
	2, 4-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	2, 4, 6-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Pheny l	COOH	Н	cyclo-Propyl
15	2-CF <sub>3</sub> -Pheny1	COOH	Н	cyclo-Propyl
	2-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	$2, 4-(OCH_3, OCH_3)-Phenyl$	COOH	Н	cyclo-Propyl
	4-OCF <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
20	4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
	3-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Pheny l	COOH	н	cyclo-Propyl
	4-NO <sub>2</sub> -Pheny l	СООН	н	cyclo-Propyl
25	2-Thienyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	3-Thienyl	COOH	H	cyclo-Propyl
	2-Furanyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	3-Furanyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	2-Tetrahydrofuranyl	СООН	Н	cyclo-Propyl
30	3-Tetrahydrofuranyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	2-Pyridyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	3-Pyridyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	4-Pyridyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
35	2-Tetrahydropyranyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	3-Tetrahydropyranyl	COOH	н	cyclo-Propyl
	4-Tetrahydropyranyl	COOH	Н	cyclo-Propyl
	iso-Propoxy	COOH	н	cyclo-Propyl
40	н	COOH	Methyl .	tertButyl
	F	COOH	Methyl	tertButyl
	Cl	COOH	Methyl	tertButyl
	Methyl	COOH	Methyl	tertButyl
45	Ethyl	COOH	Methyl	tertButyl
	n-Propyl	COOH	Methyl	tertButyl
	iso-Propyl	COOH	Methyl	tertButyl
	n-Butyl	COOH	Methyl	tertButyl
50	iso-Butyl	COOH	Methyl	tertButyl
50	sekButyl	COOH	Methy 1	tertButyl
	tertButyl:	COOH .		tertButyl
	cyclo-Propyl	COOH	Methy1	tertButyl
	cyclo-Butyl	COOH	Methy l	tertButyl
55	cyclo-Pentyl	COOH	Methyl	tertButyl

R	21	R2	R3 .	R4
_	·		•	
C	yclo-Hexyl	СООН	iso-Propyl	tertButyl
C	yclo-Heptyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
c	cyclo-Octyl	СООН	iso-Propyl	tertButyl
1	l-Methylcyclopropyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	Trifluormethyl	СООН	iso-Propyl	tertButyl
(	Chlordifluormethyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
F	Pentafluorethyl	СООН	iso-Propyl	tertButyl
	Methoxymethyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	l-Methylmethoxymethyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	l-Methylmethoxyethyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
	Ethoxymethy l	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	Vinyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
	Allyl	СООН	iso-Propyl	tertButyl
	Methallyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
(	Crotyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	Ethinyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	Propargyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
1	Phenylethinyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
ı	Methoxy	СООН	iso-Propyl	tertButyl
1	Ethoxy	COOH	iso-Propyl	tertButyl
	Trifluormethoxy	СООН	iso-Propyl	tertButyl
	н	СООН	Methy1	cyclo-Propyl
	F	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
	Cl	СООН	Methy l	cyclo-Propyl
	Methy l	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
	Ethyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
	n-Propyl	COOH	Methy l	cyclo-Propyl
	iso-Propyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
	n-Butyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	iso-Butyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	sekButyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	tertButyl	COOH	iso-Propyl	tertButyl
	cyclo-Propyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	cyclo-Butyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	cyclo-Pentyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
	cyclo-Hexyl	COOH	Methy l	cyclo-Propyl
	cyclo-Heptyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
	cyclo-Octyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
	1-Methylcyclopropyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
	Trifluormethyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
	Chlordifluormethyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
	Pentafluorethyl	COOH	Methy1	cyclo-Propyl

<u>R1</u>	R2	R3 .	R4
Methoxymethy l	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxymethyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
1-Methylmethoxyethyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Ethoxymethy l	соон	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Vinyl	COOH	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Allyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Methallyl	СООН	iso-Propyl	cyclo-Propyl
Crotyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Ethinyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Propargyl	COOH	Methyl	cyclo-Propyl
Phenylethinyl	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Methoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Ethoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl
Trifluormethoxy	СООН	Methyl	cyclo-Propyl

5	_	× ×	o s	s 0	s 0	s 0	o s	0 \$	s 0	s 0	s 0	s 0	0 S	s 0	s 0	s 0	s 0	s 0	o s	s 0	0 S
15	2		-butinyl		; 3H5) 2	. 0	mino	mino		hanimino	1) 2	13) 31-					13) 3	:(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	15) 2
20		RS	4-Hydroxy-2-butinyl	N=C(C2H5)2	N=C(cyclo-C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	2-Butanimino	Cyclohexanimino	Cyclooctanimino	N=CH-C6H5	2-Furyl-methanimino	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$CH_2CH_2N^+(CH_3)$	CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CJ	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CN	CH2CC13	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> )	CH2CH20-N=C(CH3)2	CH2PO(0C2H5)2	сн(сн3)сн(осн3)	CH2-CON(C2H5) 2
30	bzw. R1																				
35	<b>e</b>	R4	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl
<b>40</b>	E A SE	R3 A	I	I	I	I	I	I	Ξ	I	I	I	I	I	Ξ	I	I	I	<b>x</b>	I	Ŧ
- 50															_	ropyl	ropyl	ropyl	ropyl	ropy l	ropyl
55		181	Ch lor	Chlor	Chlor	Chlor	Chlor	Chlor	Methyl	Methyl	Methy	Methy	Methyl	Methyl	Methyl	iso-Pı	iso-Propyl	iso-Propy	1 so-Propy	i so-Propy	iso-Propy

55	50	45	40	35	30	25	20	15	10		5	
R1			R3	R4			20			×	-	
											-	
iso-Propyl		_	I	tertButyl			Benzyl			S	0	
cyclo-Propyl			<b>.</b>	tertButyl			2,4-(Cl,Cl)-Benzyl	)-Benzyl		S	0	
cyclo-Propyl		_		tertButyl			3-Pyridyl-methyl	methyl		S	0	
cyclo-Propyl				tertButyl			2-Thienyl-methyl	methyl		S	0	
cyclo-Propyl		_		tertButyl			2-Tetrahyd	2-Tetrahydrofuranyl-methyl	thyl	S	0	
cyclo-Propyl		_	I	tertButyl			2-Furanyl-methyl	methyl		S	0	
cyclo-Propyl		_		tertButyl			2-Pyridyl-methyl	methyl		S	0	
cyclo-Propyl		_	<b>=</b>	tertButyl			Pheny 1			S	0	
Allyl		_	<b>=</b>	tertButyl			4-F-Phenyl			S	0	
Allyl		_	<b>=</b>	tertButyl			4-Trifluor	4-Trifluormethylphenyl		S	0	
Allyl		_	<b>=</b>	tertButyl			2-NO <sub>2</sub> -4-F-Pheny l	Pheny l		S	0	
Allyl		_	I	tertButyl			3, 5-(cF <sub>3</sub> , c	3, 5-(CF3, CF3)-Phenyl		S	0	
Allyl		_	Ŧ	tertButyl			4-0CH <sub>3</sub> -Pheny	ny l		S	0	
Allyl		_	I	tertButyl			4-0CF <sub>3</sub> -Phenyl	ny l		S	0	
Allyl		-	I	tertButyl			4-NHCOCH <sub>3</sub> -Phenyl	Phenyl		S	0	
Ethinyl		_	<b>=</b>	tertButyl			2-Tetrahydropyranyl	lropyranyl		s	0	
Ethinyl		_	I	tertButyl			2-Tetrahydropyranyl	ropyranyl		S	0	
Ethinyl		-	I	tertButyl			1-Benzotriazolyl	azolyl		S	0	
Ethinyl		_	I	tertButyl			Methy1			S	0	
Ethinyl		_	I	tertButyl			Ethyl			S	0	
Ethinyl		_	I	tertButyl			n-Propyl			S	0	
Ethinyl			I	tertButyl			iso-Propyl			S	0	
Methoxy		_	I	tertButyl			n-Butyl			S	0	
Methoxy		_	×	tertButyl			iso-Butyl			S	0	
Methoxy			I	tertButyl			sekButyl			ဟ	0	

H tertButyl	55	45	40	35	30	25	20	15	10	5		
H tertButyl												
H tertButyl	R1	R3	R4				R5			×	-	
H tertButyl		;		•							-	
H tertButyl	Methoxy	=	tert.	Butyl			tertbutyl			n	<b>&gt;</b> :	
H tertButyl	Methoxy.	I	tert	Butyl			cyclo-Hexyl			S	0	
H tertButyl	Methoxy	I	tert	Butyl			<b>Cyclopropylmethyl</b>	:hy1		s	0	
H tertButyl	Methoxy	I	tert	Butyl			Ethoxymethy1			S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	Ξ	tert	Butyl			2-Methoxy-ethoxy-methyl	xy-methyl		S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	I	tert	Butyl			<b>Benzyloxymethyl</b>	ı,		S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	<b>=</b>	tert	Butyl			(4-Brombenzoyl)-methyl	.)-methyl		S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	<b>=</b>	tert	Butyl			(4-Methoxybenzoyl)-methyl	oyl)-methy	_	S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	I	tert	Butyl			Phthalimidomethy	thyl		S	0	
H tertButyl H tertButyl H. tertButyl H tertButyl	4-C1-Phenoxy	x	tert	Butyl			Methy 1th iomethy.	ıyıl		S	0	
H tertButyl	4-C1-Phenoxy	I	tert	Butyl			2-Thiomethyl-ethyl	thyl		S	0	
H tertButyl	Phenylthio	x	tert	Butyl			сн(с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> )соосн <sub>3</sub>	_	•	S	0	
H. tertButyl H tertButyl	Phenylthio	I	tert	Butyl			Phenylethyl			S	0	
H tertButyl	Phenylthio	İ	tert	Butyl			4-F-Phenylethyl	u		S	0	
H tertButyl	Phenylthio	I	tert	Butyl			Phthalimido			S	0	
H tertButyl	Pheny I thio	I	tert	Butyl			<b>Tetrahydrophthalimido</b>	nal imi do		s	0	
H tertButyl	Phenylthio	I	tert	Buty1			Maleinimido	-		s	0	
H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl	Pheny 1 thio	I	tert	Butyl			Succinimido			တ	0	
H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	I	tert.	Butyl			Piperidino			s	0	
H tertButyl H tertButyl H tertButyl H tertButyl	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	Ξ	tert	Butyl			Li+			S	0	
H tertButyl H tertButyl H tertButyl	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	I	tert	-Butyl			Na⁺			S	0	
H tertButyl H tertButyl H tertButyl	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	Ξ	tert	Butyl-			<b>+</b>			S	0	
H tertButyl H tertButyl	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	I	tert	-Butyl			NH*+			s	0	
H tertButyl	2, 4-(C1, C1) -Phenyl	I	tert.	-Butyl			Diisopropylammonium	non i um		S	0	
	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	I	tert.	-Butyl			2-Hydroxyethyl-ammonium	l – ammon i um		S	0	

55	<b>4</b> 5		40	35	25 30		20	15	10	5	
R1		R3	*			R5				×	٨
2-Thienyl		I	tertButv]	3utv]		[ > [ ] <	_				
2-Thienyl		I	tertButy	autyl		Meth	Methallvl				, ,
2-Thienyl		I	tertButy	autyl		2-c	2-Chlorallyl				٠.
2-Thienyl		I	tertButy	3uty1		Prop	Propargy1		•	· · · ·	. ~
2-Thienyl		I	tertButyl	<b>Juty</b> 1		3-10	3-Iodpropargyl		•	·	_
Chlor		I	cyclo-Propyl	ropyl		4-Hy	4-Hydroxy-2-butiny	inyl	J,		_
Chlor		I	cyclo-Propyl	ropyl		N=C	N=C(C2H5)2		. •,		_
Chlor		I	cyclo-Propyl	-opy1		N=C	N=C(cyclo-C3H5)2	7	0,	·	_
Chlor		I	cyclo-Propyl	opy1		2-Bu	2-Butanimino		σ,		_
·Chlor		I	cyclo-Propyl	opyl		Cycl	Cyclohexanimino		Ů,		_
Chlor		I	cyclo-Propyl	opyl		Cycl	Cyclooctanimino		υ,		_
Methyl	·	I	cyclo-Propyl	opyl	•	N=CH	N=CH-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>		0,		_
Methyl		Ξ	cyclo-Propyl	·opy1		2-Fu	2-Furyl-methanimino	mino	07		_
Methyl		Ξ	cyclo-Propyl	opy1		CH <sub>2</sub> C	CH2CH2N(CH3)2		o,		_
Methyl		I	cyclo-Propyl	l Kdo.		CH <sub>2</sub> C	CH2CH2N+(CH3)31		· ·	0	_
Methyl		Ξ	cyclo-Propyl	opy1		CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	F3		<sub>v</sub>		_
Methyl		I	cyclo-Propyl	lydo.		CH <sub>2</sub> C	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1		S	0	_
Methyl		I	cyclo-Propyl	opy1		CH <sub>2</sub> C	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CN		S	0	
iso-Propyl		Ŧ	cyclo-Propyl	opyl		CH <sub>2</sub> CC1 <sub>3</sub>	Cl3		S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	opyl		CH <sub>2</sub> C	СН2СН2Si (СН3) 3		S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propy	ropyl		CH <sub>2</sub> C	CH2CH20-N=C(CH3)2	)2	S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl		CH <sub>2</sub> P	CH2PO(0C2H5)2		S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl		о) но	сн(сн3)сн(осн3)	2	S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl		CH 2-	CH2-CON(C2H5)2		S	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl		Benzyl	y 2		S	0	

50 55	<b>45</b>	40	35	30	25	20	15	10	5		
R1		R3	R4			RS	120		×	-	
										_	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2, 4-(C1, C1)-Benzyl	l)-Benzyl		S	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			3-Pyridyl-methyl	-methyl		S	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Thienyl-methyl	-methyl		S	0	
. cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Tetrahy	2-Tetrahydrofuranyl-methyl	thyl	S	0	
cyclo-Propyl		#	cyclo-Propyl			2-Furanyl-methy	-methy		S	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Pyridyl-methyl	-methyl		S	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			Phenyl			s	0	
Allyl		Ŧ	cyclo-Propyl			4-F-Phenyl			S	0	
Allyl		<b>. ±</b>	cyclo-Propyl			4-Trifluo	4-Trifluormethylphenyl		S	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			2-NO <sub>2</sub> -F-Phenyl	henyl		s	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			3, 5-(CF <sub>3</sub> ,	3, 5-(CF3, CF3)-Phenyl		S	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	enyl		Ś	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-OCF 3-Pheny l	enyl		S	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-NHCOCH <sub>3</sub> -Phenyl	-Pheny1		S	0	
Ethinyl		Œ	cyclo-Propyl			2-Tetrahy	2-Tetrahydropyranyl		s	0	
Ethinyl		I	cyclo-Propyl			2-Tetrahy	2-Tetrahydrofuranyl	٠.	S	0	
Ethinyl		I	cyclo-Propyl			1-Benzotriazolyl	iazolyl		S	0	
Ethinyl		Ξ	cyclo-Propyl			Methyl			S	0	
Ethinyl		I	cyclo-Propyl			Ethyl			ဟ	0	
Ethinyl		Ŧ	cyclo-Propyl			n-Propyl			w,	0	
Ethinyl		I	cyclo-Propyl			iso-Propyl	_		S	0	
Methoxy		I	cyclo-Propyl			n-Butyl			S	0	
Methoxy		I	cyclo-Propyl			iso-Butyl			S	0	
Methoxy		Ξ	cyclo-Propyl			sekButyl			S	0	
Methoxy		I	cyclo-Propyl			tertButyl	٦,		S	0	

- 55	50	45	40	35	30	25	20	15	10	5		
81			84 83	4.		~	<b>R</b> 5			×	>	
											-	I
Methoxy			I	cyclo-Propyl		U	cyclo-Hexyl			S	0	
Methoxy			I	cyclo-Propyl		ပ	<b>Cyclopropylmethyl</b>	thy 1		S	0	
Methoxy			I	cyclo-Propyl		ш	<b>Ethoxymethyl</b>			S	0	
4-C1-Phenoxy	~		I	cyclo-Propyl		7	2-Methoxy-ethoxy-methyl	oxy-methyl		S	0	
4-C1-Phenox	_		±	cyclo-Propyl		•	<b>Benzyloxymethyl</b>	7		S	0	
4-C1-Phenoxy	>-	· ·	Ŧ	cyclo-Propyl		_	4-Brombenzoyl)-methyl	l)-methyl		S	0	
4-C1-Phenoxy	~		I	cyclo-Propyl		_	[4-Methoxybenzoy]]-methy]	zoyl)-methy	_	S,	0	
4-C1-Phenox)	~		I	cyclo-Propyl		•	Phthalimidomethy	thyl		S	0	
4-C1-Phenoxy	>		I	cyclo-Propyl		I	Methylthiomethyl	lyı		S	0	
4-C1-Phenoxy	^		I	cyclo-Propyl		7	2-Thiomethyl-ethyl	sthyl		S	0	
Phenylthio			I	cyclo-Propyl		ပ	сн(с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> )соосн <sub>3</sub>			S	0	
Phenylthio			I	cyclo-Propyl		۵.	Phenylethyl			S	0	
Phenylthio			Ŧ	cyclo-Propyl		4	4-F-Phenylethyl	-		ဟ	0	
Phenylthio			I	cyclo-Propyl		۵	Phthalimido			S	0	
<b>Phenylthio</b>			I	cyclo-Propyl		1	<b>Tetrahydrophthalimido</b>	nalimido		S	ο.	
Phenylthio			I	cyclo-Propyl		Σ	Maleinimido			S	0	
Phenylthio			I	cyclo-Propyl		S	Succinimido			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	-Phenyl		I	cyclo-Propyl		۵.	Piperidimo			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	-Phenyl		I	cyclo-Propyl			Li+			S	0	
2, 4-(Cl, Cl)-Pheny	-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propyl		Z	Na+			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	-Phenyl		I	cyclo-Propyl		×	•			S	0	
2, 4-(c1, c1)-Pheny	-Phenyl		I	cyclo-Propyl		Z	NH4+			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	-Phenyl		I	cyclo-Propyl		٥	Di isopropylammonium	nonium		S	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propyl		7	2-Hydroxyethyl-ammonium	-ammonium		S	0	
2-Thienyl			I	cyclo-Propyl		∢	Allyl		•	S.	0	

50	45	40	35	30	25	20	15	10	5	
R1		R.3	<b>4</b>			RS			*	>
2-Thienvl		Ŧ	cyclo-Probyl			Methallyl			S	-0
2-Thienvi		<b>.</b> I	cyclo-Propyl			2-Chlorallyl			ဟ	0
2-Thienyl		I	cyclo-Propyl			Propargyl			S	0
2-Thienyl		x	cyclo-Propyl			3-Iodpropargyl			S	0
		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0
		I	tertButyl	•		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
ວ		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0
Methyl		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0
Ethyl		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0
n-Propyl		×	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
iso-Propy1		I	tertButyl			-N=C(CH3) <sub>2</sub>			တ	0
n-Butyl		Ŧ	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
iso-Butyl		I	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
sek.'-Butyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
tertButyl		I	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
cyclo-Propyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
cyclo-Butyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
cyclo-Pentyl		=	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
cyclo-Hexyl		Ŧ	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0
cyclo-Heptyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
cyclo-Octyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
1-Methylcyclopropyl		±	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
<b>Trifluormethyl</b>		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Chlordifluormethyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Pentafluormethyl		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0

50		45	40	35	30	25	20	15	10	5		
ā			<b>6</b>	4			ស			×	>	
**			2								-	1
i so-Propoxy			I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
Methoxymethyl			I	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			v	0	
1-Methylmethoxymethyl	xymethy1		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
1-Methylmethoxyethyl	xyethyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethoxymethyl			I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
Vinyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Allyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methallyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Crotyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethinyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0	
Propargyl			I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
Phenyleethinyl	_		Ŧ	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methoxy			Ŧ	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
Ethoxy			÷	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Trifluormethoxy	×y		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
Methy 1thio			Ŧ	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
Trifluormethylthio	Ithio		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Phenoxy			Ŧ	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
4-C1-Phenoxy			I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Phenoxy	henoxy		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
4-CF 1-Phenoxy			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Phenyl			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-F-Phenylthio			I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-F-Phenyl			I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	
2, 4-(F, F)-Pheny l	ny l		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			S	0	

55	<b>4</b> 5	40		35	30	25	20	15	10	5	
R1		R3	44			RS				×	_
											-
2-C1-Phenyl	_	I	tertButyl	tyl		)= <b>N</b> -	-N=C(CH3)2			S	0
3-C1-Phenyl	_	I	tertButyl	tyl		- <b>N</b> -	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
2, 4- (c1, c1	)-Phenyl	I	tertButy	tyl		-N=C	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0
2-CH 1-Phen	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	I	tertButy	tyl		-N=C	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
3-CH3-Phenyl	lyl	I	tertButy	tyl		-N=C	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
4-CH <sub>3</sub> -Phen	iy1	I	tertButy	tyl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
2, 4- (CH 1, C	H <sub>3</sub> )-Phenyl	I	tertButy	ıtyl		)= <b>N</b> -	-N=C(CH³)2			S	0
2, 4, 6- (CH <sub>3</sub>	2, 4, 6-(CH3, CH3, CH3)-Phenyl	I	tertButy	ıtyl		-N-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
2-CF 3-Phen	lyl	. =	tertButy	ıtyl		)=N-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0
2-0CH <sub>3</sub> -Phenyl	inyl	=	tertButy	ıtyl		)=N=	-N=C(CH3)2			ဟ	0
2, 4- (OCH <sub>3</sub> ,	OCH <sub>3</sub> )-Phenyl	=	tertButy	ityl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
4-0CF 3-Phe	4-OCF 1-Phenyl	I	tertButyl	ıtyl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
4-SCH3-Phe	ınyl	I	tertButy	ıtyl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
3-SCF 3-Phenyl	lyne	±	tertButy	utyl		)= <u>¥</u> -	-N=C(CH3)2			S	0
2.4-(N02, N	(0,2) -Pheny l	I	tertButy	utyl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
4-NO Pher	4-NO Pheny l	Ξ	tertButy	utyl		)=N-	-N=C(CH3)2			S	0
2-Thienyl		I	tert, -Buty	utyl		)= <b>N</b> -	-N=C (CH3) 2			S	0
3-Thienyl		I	tertButy	3uty1		)=N-	-N=C (CH3) 2			S	0
2-Furanyl		Ŧ	tertButy	3utyl .		)= <b>N</b> -	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
3-Furanyl		Ŧ	tertButy	3uty]		)= <b>N</b> -	-N=C (CH3) <sub>2</sub>			S	0
2-Tetrahydrofurany	drofuranyl	, <b>=</b>	tertButy	3uty1		)= <b>X</b> -	-N=C(CH3)2			S	0
3-Tetrahydrofurany	drofuranyl	I	tertButy	3uty1		)=N-	-N=C (CH3) 2			S	0
2-Pyridyl		I	tertButy	3uty1		)= <b>N</b> -	-N=C(CH3)2			S	0
3-Pyridyl		Ŧ	tertButy	Butyl		)=N-	-N=C (CH3) 2			S	0
4-Pyridyl		I	tertButyl	Butyl		)) <b>Z</b>	-N=C (CH3) 2			S	0

50		<b>4</b> 5	40	35	30	25	20	15	10	-	5	
R1			83	R4			R5			*	>	
Total de la company de la comp			5	4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4			- ( - HJ) J-W-			u	- 6	
ל . ופרו מוואתו הל	ı dına ı t		= :	וליות-ייוני			-M-c(cli3) 2			? (	> 1	
3-Tetrahydropyranyl	yranyl		I	tertButyl			-N=C(CH3)2			ဟ	0	
4-Tetrahydropyranyl	yranyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
I			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
L.			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
ວ			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
Methyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
n-Propyl			Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
n-Butyl			I	cyclo-Propyl			-N≖C(CH3)2			S	0	
iso-Butyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
sek.⊤Butyl			Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
tertButyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cyclo-Propyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	<b>o</b> _	
cyclo-Butyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
cyclo-Pentyl	•		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cyclo-Hexyl		٠	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			ဟ	0	
cyclo-Heptyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cyclo-Octyl			Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			ဟ	0	
1-Methylcyclopropyl	propyl		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2		-	S		
Trifluormethyl	_		I	cyclo-propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
<b>Chlordifluormethyl</b>	ethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
Pentafluorethyl	yl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
iso-Propoxy			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			တ	0	

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	5	
E &			R3	R4				R5			×	-
											•	-
Methoxymethyl	hyl		I	cyclo-Propyl	Propyl			-N=C(CH3)2			n	0
1-Methylme	1-Methylmethoxymethyl	_	I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
1-Methylme	-Methylmethoxyethyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) 2			တ	0
Ethoxymethyl	, IAI		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			S	<b>o</b>
Vinvl			Ŧ	cyclo-Propyl	Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
Allvl			x	cyclo-Propyl	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Methallyl			I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			ဟ	0
Crotvl			I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Fthinvl			I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			ဟ	0
Propardyl			I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Phenvlethinyl	invl		I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
Methoxy	•		Ŧ	cyc 10-	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
Fthoxy			I	cyclo-	cyclo-Propyl	-		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Trifluormethoxy	ethoxy		I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
Methylthio	,		I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Trifluorm	Trifluormethylthio		I	cyclo-	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
Phenoxy			I	cyclo.	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
4-C1-Phenoxy	λxo		Ŧ	cyclo.	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
2 4-(C).C	2. 4-(C1. C1)-Phenoxy		I	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
4-CF a-Phenoxy	Nox		I	cyc lo	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
Phenyl	•		I	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0
2-F-Phenvithio	thio		I	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
3-F-Phenv			I	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0
2.4-(F.F)-Phenyl	-Pheny 1		Ξ	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0
2-C1-Phenyl	lyl		I	cyclo	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		•	S	0

55	<b>4</b> 5 50	40	35	30	25	20	15	10		5	
RJ		<b>8</b> 3	<b>4</b>			55 25			×	>	
										-	1
3-C1-Phenyl		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
2, 4-(C1, C1)	-Pheny 1	±	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			ဟ	0	
2-CH <sub>3</sub> -Pheny	-	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-CH3-Pheny		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			ဟ	0	
4-CH3-Pheny	4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
2, 4- (CH <sub>3</sub> , CH	13)-Phenyl	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2, 4, 6-{CH <sub>3</sub> ,	CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-CF <sub>3</sub> -Pheny		Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-0CH <sub>3</sub> -Phenyl	ly1	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2, 4-(OCH <sub>3</sub> , G	CH <sub>3</sub> )-Phenyl	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			ß	0	
4-0CF <sub>3</sub> -Phen	4-OCF <sub>3</sub> -Phenyl	Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	lyı	Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-SCF <sub>3</sub> -Phen	lyı	I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
2, 4-(NO <sub>2</sub> , NC	) <sub>2</sub> )-Phenyl	Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			S	0	
4-NO <sub>2</sub> -Pheny l	-	I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
2-Thienyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-Thienyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
2-Furanyl		Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			ഗ	0	
3-Furanyl		Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-Tetrahydrofuranyl	ofuranyl	I	cyclo-Propyl		٠	-N=C (CH3) 2			S	0	
3-Tetrahydrofurany	rofuranyl	I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-Pyridyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-Pyridyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			S	0	
4-Pyridyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-Tetrahydropyranyl	ropyranyl	r	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	

55	50	45	40	35	25 30	20	15	10		6	
						•			:	:	
R1			R3	R4		R <sub>2</sub>			×	-	1
3-Tetrahydropyranyl	pyranyl		I	cyclo-Propyl		-N=C(CH3);			S	<b>-</b> 0	
4-Tetrahydropyranyl	pyranyl		I	cyclo-Propyl		-N=C(CH3)2			S	0	
Ch1or			I	Methyl		I			S	0	
Ch1or			I	Ethyl		I			S	0	
Chlor			I	n-Propyl		I			S	0	
Chlor			Ŧ	iso-Propyl		ı			S	0	
Chlor			x	n-Butyl		I			S	0	
Chlor			Ŧ	iso-Butyl		I			S	0	
Methyl			I	sekButyl		r			S	0	
Methyl			I	n-Pentyl		I			တ	0	
Methyl			Ŧ	2-Pentyl		I			S	0	
Methyl			I	3-Pentyl		I			S	0	
Methyl			×	n-Hexyl		Ŧ			S	0	
Methyl			÷	2-Hexyl		I			S	0	
iso-Propyl			Ŧ	3-Hexy1		I			S	0	
iso-Propyl			I	2-Methyl-2-pentyl		I			S	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Propylmethyl	_	I			S	0	
iso-Propyl			Ŧ	cyclo-Butyl		I			S	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Pentyl		I.		•	S	0	
iso-Propyl			<b>=</b>	cyclo-Hexyl		I			S	0	
cvclo-Propy			I	1-Methylcyclohexyl	-	I			S	0	
cyclo-Propy			I	3-Trifluormethylcyclohexyl	:yclohexyl	I			S	0	
cvclo-Propy	_		I	Allyl		I			S	0	
cyclo-Propyl			I	1-Buten-3-yl		I			S	0	
cyclo-Propy	-		I	Crotyl		I			S	0	

5 <i>0</i>	<b>4</b> 5	40	35	25 30	20	15	10	5	_ 1	
R1		R.3	R4		3. 2.			×	-	
									_	
cyclo-Propyl		±	Propargyl		Ŧ			S	0	
Allyl		I	1-Butin-3-yl		Ŧ			S	0	
Allyl		I	3-Methyl-1-butin-3-yl	-3-y1	I			S	0	
Allyl		Ŧ	2-Pentin-4-yl		Ŧ			<i>s</i>	0	
Allyl		I	Benzyl		I			S	0	
Allyl		Ŧ	2-Phenylethyl		Ŧ			S	0	
Allyl		I	2-Methylthioethyl		Ŧ			S	0	
Ethinyl		I	2-Chlorethyl	٠	I			ဟ	0	
Ethinyl		I	2-Methoxyethyl		I			S	0	
Ethinyl		I	2-(N, N-Dimethylamino)ethyl	ımino)ethyl	x			S	0	
Ethinyl		I	Pheny 1		<b>x</b>			S	0	
Ethinyl		Ŧ	2-CH <sub>3</sub> -Phenyl		I			S	0	
Ethinyl		I	4-CH3-Phenyl		I			S	0	
Methoxy		I	2, 4-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	ieny l	I			S	0	
Methoxy		I	2, 3, 5-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Pheny	:H <sub>3</sub> )-Pheny l	I			S	0	
Methoxy		I	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl		x			S	0	
Methoxy		I	3-F-Phenyl		I			S	0	
Methoxy		Ŧ	2-C1-Phenyl		I			S	0	
Methoxy		I	4-Cl-Phenyl		I			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2, 4-(F, F)-Phenyl		I			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2, 3, 5-(C1, C1, C1)-Pheny <sup>1</sup>	-Pheny1	I			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2-CN-Phenyl		I			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2-OCH <sub>3</sub> -Phenyl		Ξ,			S	0	
4-C1-Phenoxy		Ŧ	2, 3-(OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> )-Phenyl	-Phenyl	I			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	3, 4, 5-(OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> )-Phenyl	s, OCH <sub>3</sub> )-Pheny l	I			S	0	

55		45	40	35	30	25	20	15	10	·	5	
R1			R3	<b>4</b>			R S			*	>	
											_	
Pheny l thio			I	3-OCF 3-Phenyl	enyl		=			S	0	
Pheny I thio			I	4-OCF 2CHF 2-Pheny l	2-Phenyl	_	Ŧ			S	0	
Phenylthio			I	2-SCH <sub>3</sub> -Phenyl	enyl	_	=		,	S	0	
Phenylthio			I	2, 4-(SCH <sub>3</sub>	2, 4-(SCH3, SCH3)-Phenyl	_	<b>=</b>			S	0	
Pheny 1 thio			x	2-SCF 3-Phenyl	enyl		æ			S	0	
Pheny 1 thio			I	4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	nyl		=			S	0	
2.4-(01,01)-6	henyl		I	2, 4-(NO2,	2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl		<b>=</b>			S	0	
2, 4-(C1,C1)-Phenyl	henyl		Ŧ	2-CHO-Phenyl	nyı		=			S	0	
2, 4-(C1, C1)-6	henyl		· <b>=</b>	3-COCH <sub>3</sub> -Pheny	henyl		I			S	0	
2, 4-(C1, C1)-	henyl		I	3-COCF <sub>3</sub> -Pheny	heny l		I			S	0	
2, 4-(C1, C1)-	henyl		I	1-Naphthyl	=		I			S	0	
2, 4-(C1, C1)-	henyl		I	2-Naphthyl	=		r			S	0	
2-Thienyl			Ŧ	Piperidino	2		I			S	0	
2-Thlenyl			I	3-Tetrahy	3-Tetrahydrofuranyl		I			S	0	
2-Thienyl			I	4-Tetrahy	4-Tetrahydropyranyl		I			S	0	
2-Thienyl			I	2-Thiazolyl	lyl		I			S	0	
2-Thienyl			Ŧ	5-CH3-2-Thiazolyl	rhiazolyl		I			S	0	
2-Thienyl			Ŧ	4-CH3-5-	4-CH3-5-C00H-2-Thiazolyl		I			S	0	
3-Pyridyl			I	Methyl			I			S	0	
3-Pyridyl			I	Ethyl			<b>=</b>			S	0	
3-Pyridyl			I	n-Propyl			I			S	0	
3-Pyridyl			I	iso-Propyl	-		I			S	0	
3-Pyridyl			I	n-Butyl			I			S	0	
3-Pyridyl			I	iso-Butylyl	lyl		Ŧ			S	0	
iso-Propyl			Methyl	sekButyl	7		I			S	0	

iso-propyl Methyl n-pentyl iso-propyl Methyl 2-pentyl iso-propyl Methyl 2-pentyl iso-propyl Methyl 2-pentyl iso-propyl Methyl 2-hexyl iso-propyl Methyl 3-hexyl iso-propyl Chlor H Ethyl H Methyl Chlor H Ethyl Chlor H Ethyl Chlor H Ethyl H n-propyl Chlor H iso-butyl H iso-butyl Methyl H 2-pentyl H 2-pentyl Methyl H 2-pentyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl H 2-methyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl H 2-methyl iso-propyl H 2-methyl H 2-methyl iso-propyl H 2-me	o	5 0	•		
opyl copyl ropyl	~	R5		×	>
opyl opyl opyl opyl opyl opyl opyl il					_
ropyl Methyl Copyl Methyl Copyl Methyl Copyl Methyl Methyl Copyl Methyl	I			S	0
ropyl Methyl ropyl Methyl ropyl Methyl ropyl Methyl reference was a second with the second was a second was a second with the second was a second was a second with the second was a se	<b>X</b>			S	0
ropy!  Methy!  Methy!  Methy!  Methy!  H  H  H  H  H  H  I  I  I  I  I  I  I	*			S	0
ropyl Methyl Met	I			S	0
ropyl Methyl H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	I			S	0
I H H H H H H L L L L L L L L L L L L L	Ξ			S	0
I H H H H H I I I I I I I I I I I I I I	* ·	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
I H H H H H I I I I I I I I I I I I I I	*	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl opyl opyl opyl ropyl H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	~	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opy]  ropy]  ropy]  ropy]	~	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl opyl ropyl ropyl ropyl H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	~	-N=C(CH3)2		S	0
opyl opyl opyl ropyl H H H H Topyl H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	7	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl opyl ropyl ropyl H ropyl H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	2	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl opyl opyl opyl opyl ropyl H opyl H opyl H	-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl opyl opyl ropyl ropyl	-	-N=C(CH3)2		S	0
opyl H opyl H opyl H opyl H opyl H opyl H	-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		တ	0
opyl H opyl H opyl H opyl H opyl H	-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
opyl H opyl H opyl H opyl H opyl H	-	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
	-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
*		-N=C(CH3)2		S	0
III		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
I I		-N=C(CH3)2		S	0
	ī	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
	ī	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		v	0
cyclo-propyl H 1-Methylcyclohexyl		-N=C (CH3) 2		S	0

50  55	<b>4</b> 5	40	35	30	20	15	10	5		
-		6	70		25			×	>	
7.		2								1
cvclo-Probyl		I	3-Trifluormethylcyclohexyl	nylcyclohexyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	-0	
cvclo-Propyl		I	Allyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cyclo-Propyl		I	1-Buten-3-yl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cyclo-Propyl		I	Crotyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
cvclo-Propyl		I	Propargyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Allyl		I	1-Butin-3-yl		-N=C(CH3)2			S	0	
Allvi		I	3-Methyl-1-butin-3-yl	tin-3-yl	-N=C(CH3)2			S	0	
Allyl		I	2-Pentin-4-yl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Allyl		Ŧ	Benzyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Allyl		I	2-Phenylethyl		-N=C(CH3)2			S	0	
Allyl		I	2-Methylthioethy	thyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethinvl		I	2-Chlorethyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethinyl		I	2-Nethoxyethy	_	-N=C(CH3)2			S	0	
Ethinyl		I	2-(n,N-Dimethylamino)ethyl	ylamino)ethyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethinyl		I	Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Ethinyl		I	2-CH <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH3)2			S	0	
Ethinyl		I	4-CH <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methoxv		I	2, 4-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	-Phenyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methoxv		r	2, 3, 5- (CH <sub>3</sub> , CH	2, 3, 5- (CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Pheny l	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			s	0	
Methoxy		<b>=</b>	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methoxv		Ŧ	3-F-Phenyl		-N=C(CH3)2			S	0	
Methoxy		I	2-C1-Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Methoxv		I	4-C1-Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2, 4-(F, F)-Pheny	iny 1	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
4-C1-Phenoxy		I	2, 3, 5-(Cl, Cl, Cl)-Phenyl	C1)-Phenyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
				•						

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	J	5	
R1			R3	R4				RS			×	<b>&gt;</b>	
													•
4-Cl-Phenoxy	Ş		I	2-CN-Pheny1	henyl		•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	٠		S	0	
4-C1-Phenoxy	· c		I	2-0CH <sub>3</sub>	2-0CH <sub>3</sub> -Pheny1		•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
4-C1-Phenoxy	Ş		I	2, 3-(0	2, 3-(OCH3, OCH3)-Phenyl	Phenyl	•	-N=C (CH3) 2			S	0	
4-C1-Pheno	Ç		I	3, 4, 5-	(OCH 3, OCH 3	3, 4, 5-(OCH3, OCH3, OCH3)-Phenyl	•	-N=C (CH3) 2			S	0	
Phenylthio			I	3-0CF 3	3-OCF 3-Phenyl		•	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Phenylthio			I	4-0CF 2	4-OCF 2CHF 2-Pheny l		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
Phenylthio			I	2-SCH <sub>3</sub>	2-SCH <sub>3</sub> -Phenyl		•	-N=C(CH3)2			ဟ	0	
Phenylthio			I	2, 4-(S	2, 4- (SCH3, SCH3)-Phenyl	Phenyl	•	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Phenylthio			I	2-SCF 3	2-SCF <sub>3</sub> -Phenyl		•	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
Phenylthio			I	4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	Phenyl		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
2, 4-(01, 01)	-Phenyl		I	2, 4- (N	2, 4- (NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl	enyl	•	-N=C (CH3) 2			s	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		I	2-CHO-Phenyl	Phenyl		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
2, 4-(C1, C1)	)-Phenyl		I	3-сосн	3-COCH <sub>3</sub> -Pheny l		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		Ξ	3-COCF	3-COCF <sub>3</sub> -Phenyl		•	-N=C (CH3)2			S	0	
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	)-Phenyl		I	1-Naphthyl	thy 1		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
2, 4-(01,01	)-Phenyl		I	2-Naphthyl	thyl		•	-N=C (CH3) 2			S	0	
2-Thienyl			<b>.</b>	Piperidinyl	dinyl	-	•	-N=C(CH3)2			S	0	
2-Thienyl			Ŧ	3-Tetr	3-Tetrahydrofuranyl	ınyl	•	-N=C (CH3) 2			s	0	
2-Thienyl			I	4-Tetr	4-Tetrahydropyranyl	ınyl	1	-N=C (CH3) 2			s	0	
2-Thienyl			I	2-Thiazolyl	zolyl		1	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
2-Thienyl			I	5-CH3-	5-CH <sub>3</sub> -2-Thiazolyl	-	•	-N=C(CH3)2			S	0	
2-Thienyl			I	4-CH3-	4-CH <sub>3</sub> -5-C00H-2-Thiazolyl	hiazolyl	•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-Pyridyl			I	Methyl			1	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			S	0	
3-Pyridyl			I	Ethyl			•	-N=C(CH3)2			S	0	
3-Pyridyl			I	n-Propyl	Ξ.		1	-N=C (CH3) 2			S	0	

		R3	R4		RS		×	>
								-
3-Pyridyl		I	iso-Propyl		-N=C(CH3)2		ဟ	0
3-pvridv]		I	n-Butyl		-N=C (CH3) 2		S	0
3-buridul		I	iso-Butyl		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		တ	0
so-propy]		Methyl	sekButyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•	S	0
iso-riopyi		Methyl	n-Pentyl		-N=C(CH3)2		S	0
so-Propy!		Methyl	2-Pentyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		တ	0
iso-Pronvi		Methyl	3-Pentyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		S	0
Iso-rropy:		Methyl	n-Hexy 1		-N=C(CH3)2		S	0
so-riopy:	•	Methyl	2-Hexyl		-N=C (CH3) 2		S	0
so-riopy		Methyl	3-Hexyl		-N=C (CH3)2		တ	0
Mothul		· =	tertButyl		2, 4-(C1, C1)-Pheny	henyl	S	S
Methyl		=	tertButyl		2-Pyridyl		S	S
		x	tertButyl		Ethyl		S	S
	•	Ŧ	tertButyl		iso-Propyl		S	S
Mothy:		I	tertButyl		Butyl		S	S
Mothy!		I	tertButyl		tertButyl		s	S
Mothyl		I	tertButyl		Phenyl		S	S
iso-Phenvl		I	tertButyl		4-F-Phenyl		S	S
o-opens)		I	tertButyl		3-CF <sub>3</sub> -Phenyl		S	S
so-friend i			tertButyl		2, 4-(C1, C1)-Pheny <sup>1</sup>	henyl	s	S
so ropji		=	tertButyl		2-Pyridyl		s	S
so-riopy		<b></b>	tertButyl		Methyl		S	S
So-Propy		I	tertButyl		Ethyl		S	S
so-riopji  so-Pronv]		Ξ	tertButyl		iso-Propyl		S	S
130 11 0pj 1		#	tertButyl		Butyl		S	S

50 55	45	40	35	30	25	20	15	10	5	
R1		R3	R4			R5			×	>
										_
cyclo-Propyl		I	tertButyl			tertButyl			S	S
cyclo-Propyl		I	tertButyl			Pheny l			S	S
cyclo-Propyl		I	tertButyl		•	4-F-Phenyl			S	S
cyclo-Propyl		I	tertButyl		ν.,	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			S	s
cyclo-Propyl		Ŧ	tertButyl		•••	2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	enyl		S	s
cyclo-Propyl		I	tertButyl		••	2-Pyridyl			S	s
Allyl		I	tertButyl		-	Methyl			S	s
Ally		I	tertButyl		_	Ethyl			S	s
Ally		±	tertButyl			iso-Propyl			ဟ	S
Allyl		x	tertButyl		_	Butyl			s	S
Allyl		I	tertButyl			tertButyl			s	s
Allyl		I	tertButyl			Pheny1			s	s
Methoxy		I	tertButyl	-	_	Methyl			S	S
Methoxy		I	tertButyl		_	Ethyl			S	S
Methoxy		I	tertButyl			iso-Propyl			s.	s,
Methoxy		Ŧ	tertButyl			Butyl			s	S
Methoxy		I	tertButyl			tertButyl			s	s
Methoxy		±	tertButyl		_	Phenyl			S	S
Methoxy		I	tertButyl			4-F-Pheny l			S	S
4-C1-Phenoxy		Ŧ	tertButyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			s S	S
4-C1-Phenoxy		I	tertButyl		.,	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	eny l		S	ഗ
4-CI-Phenoxy		x	tertButyl			2-Pyridyl			S	S
4-C1-Phenoxy	-	I	tertButyl		•	Methyl			S	S
4-CI-Phenoxy		Ŧ	tertButyl			Ethyl			S	s
4-C1-Phenoxy		I	tertButyl			iso-Propyl			S	S

50 - 55	45	40	35	30	25	20	15	10	5		
		•				Ų			,	,	
R1		83	<b>8</b> 4			K3			<	-	
4-C1-Phenoxy		I	tertButyl			Butyl			S	_w	
2, 4-(C1, C1)-Phen	Lái	I	tertButyl			tertButyl			S	s	
2, 4-(C1, C1)-Phen	l yı	I	tertButyl			Phenyl		•	S	s	
2, 4-(C1, C1)-Phen	. ly	I	tertButyl			4-F-Phenyl			s	S	
2,4-(C1,C1)-Phen	l Kı	I	tertButyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			S	s	
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	ıyı	I	tertButyl			2, 4-(C1, C1)-Phenyl	henyl		S	S	
2,4-(C1,C1)-Phen	ıyı	×	tertButyl			2-Pyridyl			S	S	
2, 4-(C1, C1)-Phen	lyı	Ŧ	tertButyl			Ethyl			S	S	
2-Thienyl		×	tertButyl			iso-Propyl			S	S	
2-Thienyl		I	tertButyl			Butyl			S	S	
2-Thienyl		Ŧ	tertButyl			tertButyl			S	ဟ	
3-Pyridyl		I	tertButyl			Phenyl			S	S	
3-Pyridyl		, <b>=</b>	tertButyl			4-F-Phenyl			တ	s	
3-Pyridyl		I	tertButyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			S	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			2, 4-(C1, C1)-Phenyl	henyl		S	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			2-Pyridyl			S	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			Ethyl			S	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			iso-Propyl			S	s	
Methyl		I	cyclo-Propyl			Butyl			S	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			tertButyl			s	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl			Pheny1			S	s	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl		•	4-F-Phenyl			S	s	
iso-Proply		Ŧ	cyclo-Propyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			S	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	henyl		S	s	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Pyridyl			S	S	

iso-Propyl iso-Propyl iso-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl	*	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl	·	Methyl Ethyl iso-Propyl Butyl tertButyl	×
	<b>= =</b> , <b>=</b>	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cvclo-Propyl		4-F-Phenyl 3-CF <sub>3</sub> -Phenyl 2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	တ က က
	: = = = = =	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl		2-Pyridyl Methyl Ethyl	<i>ა</i>
	<b>.</b>	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl		iso-Propyi Butyl tertButyl Phenyl	n w w w
	<b>= = =</b>	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl		Methyl Ethyl iso-Propyl Butyl	<i>,</i> , , , ,
	<b>IIII</b>	cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl		tertButyl Phenyl 4-F-Phenyl 3-CF <sub>3</sub> -Phenyl 2,4-(Cl,Cl)-Phenyl	<b>, , , , , ,</b>

55	50	45	40	35	30	25	20	15	10	J	5	
							ı			;	:	
R1			R3	R4			R5			×	-	1
			;							v	Ú	
4-Cl-Phenoxy	ху		Œ	cyclo-Propyl			z-ryriuy i			,	5	
4-C1-Phenoxy	xy		I	cyclo-Propyl			Methyl			S	S	
4-C1-Phenoxy	· ^		I	cyclo-Propyl			Ethyl			S	S	
4-C1-Phenoxy	×		I	cyclo-Propyl			iso-Propyl			S	S	
4-C1-Phenoxy	××		I	cyclo-Propyl			Butyl			S	S	
2. 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		I	cyclo-Propyl			tertButyl			S	S	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propyl			Phenyl			S	S	
2, 4-(C1, C1	)-Pheny l		I	cyclo-Propyl		•	4-F-Phenyl			S	S	
2.4-(C1.C)	)-Phenyl		I	cyclo-Propyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			တ	S	
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	)-Pheny1		_ <b>I</b>	cyclo-Propyl			2, 4-(C1, C1)-Phenyl	henyl		S	S	
2, 4-(01,01	)-Pheny 1		Ŧ	cyclo-Propyl			2-Pyridyl			S	S	
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	)-Pheny		I	cyclo-Propyl			Ethyl			S	S	
2-Thienyl	•		I	cyclo-Propyl			iso-Propyl			S	S	
2-Thienyl			÷	cyclo-Propyl			Butyl			S	S	
2-Thienyl			Ξ	cyclo-Propy			tertButyl			S	S	
3-Pvridyl			Ŧ	cyclo-Propyl			Phenyl			S	S	
3-Pyridyl			I	cyclo-Propyl			4-F-Pheny l			S	S	
3-Pyridyl			I	cyclo-Propy			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			S	S	
Chlor			x	tertButyl			4-Hydroxy-2-butinyl	butinyl		0	0	
Chlor	٠		I	tertButyl			N=C(C2H5)2			0	0	
Chlor			I	tertButyl			N=C(cyclo-C3H5)2	H5) 2		0	0	
Chlor			Ŧ	tertButyl			2-Butanimino		•	0	0	
Chlor			Ξ	tertButyl			Cyclohexanimino	ino		0	0	
Chlor			I	tertButyl			Cyclooctanimino	ino		0	0	
Methyl			I	tertButyl			N=CH-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>			0	0	

55	50	45	40	35	30	25	20	15	10	5	9	
Ţ			~	40			ç			×	>-	
120												1
Methyl			I	tertButyl			2-Furyl-methanimino	animino		0	<b>-</b> 0	
Methyl			I	tertButyl			CH2CH2N(CH3)2	2		0	.0	
Methy]			I	tertButyl			CH2CH2N+(CH3)31	1) 31-		0	0	
Methyl			I	tertButyl			CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>			0	0	
Methyl			I	tertButyl			CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1			0	0	
Methyl			I	tertButyl			CH2CH2CN			0	0	
1so-Propvl			I	tertButyl			CH <sub>2</sub> CCl <sub>3</sub>			0	0	
iso-propvi			I	tertButyl			СН2СН2Si(СН3)3	1)3		0	0	
iso-propyl			I	tertButyl			CH2CH20-N=C(CH3)2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		0	0	
iso-propyl			I	tertButyl			CH2PO(0C2H5)2	2		0	0	
iso-propyl			I	tertButyl			сн(сн3)сн(осн3)	:H3) 2		0	0	
iso-propvi			I	tertButyl			CH2-CON(C2H5)2	5)2		0	0	
iso-propyl			I	tertButyl			Benzyl			0	0	
cvelo-Probvl	سيو		I	tertButyl			2, 4-(C1, C1)-Benzyl	-Benzyl		0	0	
cyclo-Propv			I	tertButyl			3-Pyridyl-methyl	ethyl		0	0	
cvclo-Propv	_		I	tertButyl			2-Thienyl-methyl	ethyl		0	0	
cvclo-Propy	· -		×	tertButyl			2-Tetrahydrofuranyl-methyl	ofuranyl-met	hyl	0	0	
cvclo-Propy	-		I	tertButyl			2-Furanyl-methyl	ethyl		0	0	
cvclo-Proby	_		I	tertButyl			2-Pyridyl-methyl	ethyl		0	0	
cvclo-Propyl			I	tertButyl			Phenyl			0	0	
4) \ \( \( \( \) \)			Ŧ	tertButyl			4-F-Phenyl			0	0	
יניוא (אווף			Ξ	tertButyl			4-Trifluormethylphenyl	ethylphenyl		0	0	
A) 1 v)			I	tertButyl			2-NO <sub>2</sub> -4-F-Pheny	henyl		0	0	
A1141			I	tertButyl			3, 5-(CF <sub>3</sub> , CF <sub>3</sub> )-Phenyl	3)-Phenyl		0	0	
Allyl			×	tertButyl			4-OCH <sub>3</sub> -Pheny l			0	0	

50	45	40	35	30	25	20	15	10	5	_
R1		R3	R4			R5			×	<b>A</b>
		3	tert -Rutv]			4-0CF <sub>1</sub> -Phenyl	_		0	o
A11.31		: I	tertButvl			4-NHCOCH <sub>3</sub> -Phenyl	enyl		0	0
A1131		: 1	tertButvl			2-Tetrahydropyranyl	pyranyl		0	0
ethiny i		: x	tertButyl			2-Tetrahydropyranyl	pyranyl		0	0
Ethiny L		: <b>=</b>	tertButyl			1-Benzotriazolyl	olyl		0	0
Fthiny	,		tertButyl			Methyl			0	0
Ethiny!		Ŧ	tertButyl			Ethy1	•		0	0
Ethiny (		=	tertButyl			n-Propyl			0	0
Ethiny		: <b>=</b>	tertButyl			iso-Propyl			0	0
Methoxy		=	tertButyl			n-Butyl			0	0
Methoxy		I	tertButyl			iso-Butyl			0	0
Methoxy		I	tertButyl			sekButyl			0	0
Methoxy		I	tertButyl			tertButyl			0	0
Methoxy		I	tertButyl			cyclo-Hexyl			0	<b>o</b> .
Methoxy		I	tertButyl			Cyclopropy Imethyl	nethyl		0	0
Methoxy		I	tertButyl			<b>Ethoxymethy</b>	_		0	0
4-C1-Phenoxv		¥	tertButyl			2-Methooxy-	2-Methooxy-ethoxy-methyl	٦.	0	0
4-C1-Phenoxv		I	tertButyl			<b>Benzyloxymethyl</b>	thy1		0	0
VxOnend-17-4		I	tertButyl			(4-Brombenzoyl)-methyl	oyl)-methyl		0	0
4 CT - Phenoxy		Ξ	tertButyl			(4-Methoxyb	(4-Methoxybenzoyl)-methyl	hyl	0	0
/ CI - Dhonoxy		I	tertButyl			Phthalimidomethy	methyl		0	0
typuous 12-7		<b>=</b>	tertButyl			Methylthiomethyl	ethyl		0	0
4-C1-Phenoxy		: <b>=</b>	tertButyl			2-Thiomethyl-ethyl	l-ethyl		0	0
Phenylthio		: <b>=</b>	tertButyl			сн(с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> )соосн <sub>3</sub>	CH3		0	0
Phenylthio		I	tertButyl			Phenylethyl			0	0
o firm										

55	50	<b>4</b> 5	40	35	30	25	20	15	10	5		
r <sub>a</sub>			R3	R4			R5			×	>	- 1
											-	
Phenylthio			I	tertButyl			4-F-Phenylethyl	hyl		0	0	
Phenylthio			I	tertButyl			<b>Phthalimido</b>			0	0	
Pheny I thio			I	tertButyl			<b>Tetrahydrophthalimido</b>	thalimido		0	0	
Phenylthio			Ξ.	tertButyl			Maleinimido			0	0	
Phenylthio			I	tertButyl			Succinimido			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		I	tertButyl			Piperidino			0	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		I	tertButyl			Li <sup>+</sup>			0	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		I	tertButyl			Na <sup>+</sup>			0	0	
2, 4-(c1, c1	)-Phenyl		I	tertButyl			ţ,			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	)-Phenyl		I	tertButyl			NH4+			0	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl	•	Ŧ	tertButyl			Diisopropylammonium	mmon i um		0	0	
2, 4-(C1, C1	)-Phenyl		I	tertButyl		-	2-Hydroxyethyl-ammonium	yl-ammonium		0	0	
2-Thienyl			I	tertButyl			Allyl			0	0	
2-Thienyl			±	tertButyl			Methallyl			0	0	
2-Thienvl			x	tertButyl	-		2-Chlorallyl			0	0	
2-Thienyl			I	tertButyl			Propargyl			0	0	
2-Thienyl	-		I	tertButyl			3-Iodpropargyl	уl		0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			4-Hydroxy-2-butinyl	butinyl		0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			N=C(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			N=C(cyclo-C3H5)	H5)2		0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			2-Butanimino			0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			Cyclohexanimino	ino		0	0	
Chlor			I	cyclo-Propyl			Cyclooctanimino	ino		0	0	
Methyl			I	cyclo-Propyl			N=CH-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>			0	0	
Methyl			I	cyclo-Propyl			2-Furyl-methanimino	animino		0	0	

50	45	40	35	30	25	20	15	10	5		
R1		R3	44			R5			×	>	1
Methyl		Ξ	cyclo-Propyl			CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	) 2		0	0	
Methy!		×	cyclo-Propyl			CH2CH2N+(CH3)3I	3) 31-		0	. 0	
Methyl		I	cyclo-Propyl			CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>			0	0	
Methy 1		I	cyclo-Propyl			CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1			0	0	
Methyl		I	cyclo-Propyl			CH2CH2CN			0	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			CH2CC13			0	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Si (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	3)3		0	0	
iso-Propyl		x	cyclo-Propyl			CH2CH20-N=C(CH3)2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		0	0	
1so-Propyl		I	cyclo-Propyl			CH2PO(0C2H5)2	)2		0	0	
iso-Propyl		_ <b>=</b>	cyclo-Propyl			сн(сн3)сн(осн3)	CH3) 2		0	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			CH2-CON(C2H5)	5)2		0	0	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl			Benzyl			0	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2, 4-(cl, cl)-Benzyl	-Benzyl		0	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			3-Pyridyl-methyl	ethyl		0	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Thienyl-methyl	lethyl		0	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Tetrahydr	2-Tetrahydrofuranyl-methyl	thy l	0	0	
cyclo-Propyl		Ι	cyclo-Propyl			2-Furanyl-methyl	ethy1		0	0	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl			2-Pyridyl-methyl	lethyl		0	0	
cyclo-Propyl		Ξ	cyclo-Propyl			Pheny l			0	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-F-Phenyl			0	0	
Allyl		Ξ	cyclo-Propyl			4-Trifluor	4-Trifluormethylphenyl		0	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			2-NO <sub>2</sub> -4-F-Pheny l	henyl		0	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			3, 5-(CF3, CF3)-Phenyl	3)-Phenyl		0	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-0CH <sub>3</sub> -Phenyl	ıy l		0	0	
Allyl		I	cyclo-Propyl			4-OCF <sub>3</sub> -Phenyl	ıyı		0	0	•

55	50	45	40	35		30	25	20	15	10	5	
۳ 1			R3	<b>7</b>				R5			*	>
												-
Allvl			Ŧ	cyclo-Propyl	'opy1			4-NHCOCH <sub>3</sub> -Phenyl	henyl		0	0
Ethinyl			I	cyclo-Propyl	lyqo			2-Tetrahydropyranyl	opyranyl		0	0
Ethiny			Ŧ	cyclo-Propyl	l Kdo.			2-Tetrahydropyranyl	opyranyl		0	0
Ethinyl			I	cyclo-Propy	·opy1			1-Benzotriazolył	zolyl		0	0
Ethinyl			I	cyclo-Propy	opy1			Methyl			0	0
Ethinyl			I	cyclo-Propy	ropy1			Ethyl			0	0
Ethinyl			I	cyclo-Propyl	ropyl			n-Propyl			0	0
Ethinyl			×	cyclo-Propyl	ropyl			iso-Propyl			0	0
Methoxv			I	cyclo-Propy	ropyl			n-Butyl			0	0
Methoxy			I	cyclo-Propyl	ropyl			iso-Butyl			0	0
Methoxy			I	cyclo-Propyl	ropyl			sekButyl		•	0	0
Methoxy			Ŧ	cyclo-Propyl	ropyl			tertButyl			0	0
Methoxy			I	cyclo-Propyl	ropyl			cyclo-Hexyl			0	0
Methoxy			÷	cyclo-Propyl	ropyl			<b>Cyclopropylmethyl</b>	methy l		0	0
Methoxy			Ŧ	cyclo-Propyl	ropyl			Ethoxymethyl	=		0	<b>o</b> .
4-C1-Phenoxy	ΛX		I	cyclo-Propyl	ropyl			2-Methoxy-€	2-Methoxy-ethoxy-methyl		0	0
4-Cl-Phenoxy	λχι		Ŧ	cyclo-Propyl	ropyl			Benzyloxymethyl	thyl		0	0
4-C1-Phend	, ×.		I	cyclo-Propy	ropyl			(4-Brompenz	[4-Brombenzoxyl)-methyl	_	0	0
4-C1-Phenc	, <u>x</u> (		I	cyclo-Propyl	ropyl			(4-Methoxy	[4-Methoxybenzoxyl]-methyl	thyl	0	0
4-C1-Phenoxy	, X(		I	cyclo-Propyl	ropyl			<b>Phthalimidomethyl</b>	omethyl		0	0
4-C1-Phenc	, XC		I	cyclo-Propy	ropyl			Methylthiomethyl	nethyl		0	0
4-C1-Phenoxy	ΛXC		I	cyclo-Propy	opyl			2-Thiomethyl-ethyl	/l-ethyl		0	0
Phenvithio			I	cyclo-Propyl	opyl			сн(с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> )соосн <sub>3</sub>	сн3		0	0
Phenylthio			I	cyclo-Propyl	opyl			Phenylethyl			0	0
Phenylthio	0		I	cyclo-Propyl	opy l			4-F-Phenylethyl	ethyl		0	0

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10		5	
18			R 3	R4				RS			×	>	
							1						
<b>Phenylthio</b>			I	cyclo-Propyl	opy l			<b>Phthalimido</b>			0	0	
Phenylthio			Ŧ	cyclo-Propy	opy l			Tetrahydrophthalimido	thalimido		0	0	
Phenylthio			Ŧ	cyclo-Propy	-opy1			Maleinimido			0	0	
Phenylthio			I	cyclo-Propy	opy1			Succinimido			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Pheny1		±	cyclo-Propy	ropy l			Piperidino			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		I	cyclo-Propy	ropyl			Li+			0	0	
2, 4-(01,01	)-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			Na <sup>+</sup>			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		I	cyclo-Propy	ropyl			K+			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			NH¢+			0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		I	cyclo-Propy	ropyl			Diisopropylammonium	mmon i um		0	0	
2, 4-(C1, C1)-Pheny	)-Phenyl		Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			2-Hydroxyethyl-ammonium	yl-ammonium		0	0	
2-Thienyl			I	cyclo-Propy	ropyl			Allyl			0	0	
2-Thienyl			Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			Methallyl			0	0	
2-Thienyl			I	cyclo-Propy	ropyl	•		2-Chlorally			0	0	
2-Thienyl			I	cyclo-Propyl	ropyl			Propargyl			0	0	
2-Thienyl			Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			3-Iodpropargyl	lyl		0	0	
I			I	tertButy	utyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
<b>.</b>			I	tertButy	utyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
cı			Ŧ	tertButy	utyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Methyl			×	tertButy	utyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Ethyl			I	tertButy	utyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
n-Propyl			Ŧ	tertButy	utyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
iso-Propy			I	tertButy	utyl			-N=C (CH3) <sub>2</sub>			0	0	
n-Butyl			Ŧ	tertButyl	utyl			-N=C (CH3)2			0	0	
iso-Butyl			I	tertButy	utyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	

50	45	40	35	30	25	20	15	10	5	
R1		R 3	R4			R5			×	>-
										-
sekButyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	-0
tertButyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
cyclo-Propyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
cyclo-Butyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
cyclo-Pentyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
cyclo-Hexyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
cyclo-Heptyl	<b>v</b> -	् <b>र</b>	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
cyclo-Octyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
1-Methylcyclopropyl	opropyl	Ŧ	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Trifluormethyl	ıyı	I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
<b>Chlordifluormethyl</b>	methyl	I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
<b>Pentafluorethyl</b>	hyl	I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
iso-Propoxy		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Methoxymethyl	-	x	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
1-Methylmethoxymethyl	oxymethyl	I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
1-Methylmethoxyethyl	oxyethyl	I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			<b>o</b> .	0
<b>Ethoxymethy</b>		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Vinyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Allyl		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methallyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Crotyl		I	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Ethinyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Propargyl		I	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0
Phenylethinyl	7	I	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methoxy		I	tertButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0

55	50	45	.40		35	30	25	20	15	10	5	•	
R1			R 3	R4				R5			×	-	-
											,	(	
Ethoxy			Ŧ	tertButy	Butyl			-N=C (CH3) 2			0	5	
Triflion	Trifluormothoxv		I	tertButy	Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
1111100	i inc circ.d.j		<b>. .</b>	tertButy	Butvl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Telf liento	metnyttnio Toifluonmothulthio		: #	tertButv	Buty1			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
0011111	I me cu à l'eu l'o		: #	tertButy	Butvl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
k-Clabbank	2		: =	tertButy	Butyl			-N=C(CH3)2			0	0	
1-1-t-	4-CI-FIIEIDAS		Ξ.	tertButy	Butyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
7, 47 (15, 15) -4, 2	, 517		=	tertButy	.Butyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
4-Cr3-r	felloy		: <b>I</b>	tertButy	Buty1			-N=C (CH3) 2			0	0	
Prieny (	rneny ( 2_E_bbenul+hio		: =	tertButy	-Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2-r-rueny	יויאורייי		<b>=</b>	tertButy	-Butyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
3-1-c	ily i		=	tertButy	-Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2-c1-bh	2,4-(r,r,-riich). 2-c1-bhanul		<b>=</b>	tertButy	-Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2-C1-Fileny	ieny i		<b>=</b>	tertButy	-Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
10-10-C	eny i   C11_phonul		: I	tert.	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2,47,5	2,4-(ci,ci)-riiciigi 2-Cu-bhanvi		: <b>I</b>	tert.	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2 CH _Obonyl	meny t		<b>=</b>	tert.	tertButyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
J-CH3-rheny	rneny i		Ξ.	tert.	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
4-cn3-ruenja	riiciij phony	-	<b>=</b>	tert	tertButvl			-N=C (CH3) 2			0	0	
2, 4-(U	2,4-(cm3,cm3)-rmemy: 2,4-(cm3,cm3)-rmemy:	-Ohony]	: 1	tert	tertButyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
7, 4, 0-	(cn3, cn3, cn3)	i filoni	: :	4	Lone -011+12			-N=C (CH3) 3			0	0	
2-CF <sub>3</sub> -Phenyl	Phenyl		E	נפו ני	-bucy t			2 (CHJ) J-M			C	C	
2-0CH <sub>3</sub> .	2-0CH <sub>3</sub> -Phenyl		I	tert.	tertButyl			-N=C(CH3)2			• •	•	
2, 4- (0)	2, 4- (OCH 3, OCH 3) -Pheny l	inyl	I	tert.	tertButyl			-N=C(CH3)2			<b>.</b>	•	
4-0CF 1	4-0CF <sub>1</sub> -Phenyl		I	tert.	tertButyl			-N=C (CH3) 2			<b>&gt;</b> (	<b>&gt;</b> (	
4-SCH3	4-SCH <sub>3</sub> -Phenyl		I	tert.	tertButyl			-N=C (CH3) 2			<b>&gt;</b>	0	

3-SCF 3-Pheny 1 2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Pheny 1	R H H	R4 tertButyl tertButyl	·	-N=C (CH <sub>3</sub> ) 2 -N=C (CH <sub>3</sub> ) 2	·	× 00	-00
ly	<b>E E E E E</b>	tertButyl tertButyl tertButyl tertButyl		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		00000	00000
2-Tetrahydrofuranyl 3-Tetrahydrofuranyl 2-Pyridyl 3-Pyridyl	: <b></b>	tertButyl tertButyl tertButyl tertButyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			,,,,,,,
		tertButyl tertButyl tertButyl cyclo-Propyl		-N=C(CH3)2 -N=C(CH3)2 -N=C(CH3)2 -N=C(CH3)2 -N=C(CH3)2			
FC1 Ethyl n-Propyl iso-Propyl iso-Butyl		cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl		-N=C(CH3) 2			0000000

55	50	45	40	35	30	25	20	15	10	5		
,			7	č			ני			>	>	
28			2	K*			2			•	-	1
tertButyl	yl		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	<b>o</b> -	
cyclo-Propyl	pyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Butyl	yl		Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Pentyl	tyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Hexyl	. lk		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Heptyl	tyl		Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			0	0	
cyclo-Octyl	l k:		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
1-Methylc	1-Methylcyclopropyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Trifluormethyl	nethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Chlordi fl	Chlordi fluormethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Pentafluorethyl	rethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
iso-Propoxy	xx		I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			0	0	
Methoxymethyl	ethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
1-Methyln	1-Methylmethoxymethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
1-Methyln	1-Methylmethoxyethyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Ethoxymethyl	thyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Vinyl	•		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Allyl			Ŧ	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Methallyl			I	cyclo-Propyl			-N=C(CH3)2			0	0	
Crotyl			I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Ethinvl			I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Propargy			I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Phenylethinyl	hinyl		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Methoxy	•		I	cyclo-Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Ethoxy			I	cyclo-Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	5	
č			83	<b>₹</b>				22			×	>-
												-
Trifluormethoxy	ethoxy		Ŧ	cyclo-Propy	ropyl			-N=C(CH3)2			0	-0
Methylthio			I	cyclo-Propy	Propyl		•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Trifluorm	nethylthio		I	cyclo-Propy	Propyl		-	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Phenoxy	Phenoxy		I	cyclo-Propy	Propyl		•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phen	loxy		I	cyclo-Propy	Propyl		•	-N=C(CH3)2			0	0
2, 4- (C1, C	:1)-Phenoxy		×	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH3)2			0	0
4-CF3-Phe	inoxy		Ŧ	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Pheny l	Phenyl		Ξ	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH3)2			0	0
2-F-Pheny	ılthio		Ŧ	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH3)2			0	0
3-F-Phenyl	-		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(F,F)	-Pheny1		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
2-C1-Phenyl	ıy l		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
3-C1-Phen	ıyı		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(C1, C	2, 4-(C1, C1)-Phenyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
2-CH <sub>3</sub> -Phe	enyl		Ŧ	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
3-CH <sub>3</sub> -Phenyl	enyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
4-CH3-Phe	enyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
2, 4- (CH <sub>3</sub> ,	, CH <sub>3</sub> )-Phenyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4, 6- (C)	н3, СН3, СН3) —	Phenyl	Ŧ	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2-CF 3-Phe	2-CF <sub>3</sub> -Phenyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
2-0CH <sub>3</sub> -PI	henyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(OCH	2, 4-(OCH3, OCH3)-Phenyl	ıyı	I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-0CF <sub>3</sub> -Phenyl	henyl		I	cyclo-Propy	Propyl		•	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-SCH <sub>3</sub> -Pheny	henyl		×	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH3) 2			0	0
3-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	henyl		I	cyclo-Propy	Propyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	5		
R1			R3	R4				R5			×	-	T
2,4-(NO <sub>2</sub> ,N	2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl		· =	cyclo-Propy	ıpyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	<u> </u>	
4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	lyl		I	cyclo-Propy	ıpy l		•	-N=C (CH3) 2			0	0	
2-Thienv			I	cyclo-Propy	lpyl		·	-N=C(CH3) <sub>2</sub>			0	0	
3-Thienvi			I	cyclo-Propy	pyl		·	-N=C (CH3) 2			0	0	
2-Furanyl			I	cyclo-Propy	pyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
3-Furanyl			I	cyclo-Propy	lydo			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
2-Tetrahvd	2-Tetrahvdropfuranyl		I	cyclo-Propy	py l			-N=C (CH3) 2			0	Ö	
3-Tetrahydrofuranyl	trofuranyl		I	cyclo-Propy	py l			-N=C (CH3) 2			0	0	
2-Pyridyl	•		I	cyclo-Propy	ppy l			-N=C (CH3)2			0	0	
3-Pyridyl			I	cyclo-Propy	opy l			-N=C (CH3)2			0	0	
4-Pyridyl			Ŧ	cyclo-Propy	opy l			-N=C (CH3) 2			0	0	
2-Tetrahydropyrany	1ropyranyl		I	cyclo-Propy	opy l			-N=C (CH3) 2			0	0	
3-Tetrahydropyrany	dropyranyl		Ŧ	cyclo-Propy	opyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
4-Tetrahydropyrany	dropyranyl		I	cyclo-Propy	opyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Chlor			I	Methyl				I			0	0	
Chlor			I	Ethyl				x			0	0	
Chlor			I	n-Propyl				x			0	0	
Chlor			I	iso-Propyl	yl			r			0	0	
Chlor	·		Ŧ	n-Butyl				I			0	0	
Chlor			I	iso-Buty]	_			I			0	0	
Methyl			I	sekButy	yl			I			0		
Methyl			I	n-Pentyl				I			0	0	
Methyl			I	2-Pentyl				I			0	0	
Methyl			I	3-Pentyl				I			0	0	
Methyl			I	n-Hexyl				<b>.</b>			0	0	

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	5		
R1			R3	R4		1		R5			×	_	- 1
			:					;				-	
Methyl			I	2-Hexyl				=			0	0	
iso-Propyl			Ŧ	3-Hexyl				<b>=</b>			0	0	
iso-Propyl			Ŧ	2-Methyl	2-Methyl-2-pentyl			I			0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Pr	cyclo-Propylmethyl			I			0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Butyl	tyl			I			0	0	
iso-Propyl			Ŧ	cyclo-Pentyl	ntyl			I			0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Hexyl	xyl			x			0	0	
cyclo-Propy			I	1-Methyl	1-Methylcyclohexyl	-		Ŧ			0	0	
cyclo-Propy	سر		I	3-Triflu	3-Trifluormethylcyclohexyl	yclohexyl		I			0	0	
cyclo-Propy	سير		I	Allyl				I			0	0	
cyclo-Propyl	-		I	1-Buten-3-y	3-y1			I			0	0	
cyclo-Propyl	-		Ŧ	Crotyl				I			0	0	
cyclo-Propyl	1.		I	Propargyl	_			I			0	0	
Allyl			Ŧ	1-Butin-3-yl	3-y1			I			0	0	
Allyl			I	3-Methyl	3-Methyl-1-butin-3-y	3-y1		Ŧ			0	0	
Allyl			Ŧ	2-Pentin-4-yl	1-4-y1			I			0	0	
Allyl			I	Benzyl				<b>=</b>			0	0	
Allyl			Ŧ	2-Phenylethyl	ethyl			I			0	0	
Allyl			I	2-Methyl	2-Methylthioethyl			I			0	0	
Ethinyl			I	2-Chlorethyl	thyl			I			0	0	
Ethinyl			I	2-Methoxyethy	yethyl			I			0	0	
Ethinyl			Ŧ	2- (N, N-D	2-(N, N-Dimethylamino)ethyl	ino)ethyl		I			0	0	
Ethinyl			I	Pheny 1				I			0	0	
Ethinyl			I	2-CH <sub>3</sub> -Phenyl	leny l			I			0	0	
Ethinyl			I	4-CH <sub>3</sub> -Phenyl	leny1			I			0	0	

<b>55</b>	50	45	40	35	30	<b>25</b>	20	20	15	10	5		
<b>8</b>		æ	R3	<b>*</b>			82				×	>	
Methoxy		I		2, 4- (CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Phenyl	H <sub>3</sub> )-Phenyl		I				0	0	
Methoxy		=		2, 3, 5- (снз.	2, 3, 5-(CH3, CH3, CH3)-Phenyl	anyl	I				0	0	
Methoxy		I		3-CF 3-Pheny l	yı		I				0	0	
Methoxy		=	_	3-F-Phenyl			I				0	0	
Methoxy		=		2-C1-Phenyl	-		I				0	0	
Methoxy		<b>=</b>	_	4-CI-Phenyl	_		Ŧ				0	0	
4-C1-Phenoxy	loxy		_	2, 4-(F, F)-Phenyl	Phenyl		I				0	0	
4-C1-Phenoxy	loxy	<b>.</b>	-	2, 3, 5-(01,	2, 3, 5-(c1, c1, c1) -Pheny <sup>1</sup>	_	I				0	0	
. 4-C1-Phen	loxy	<u></u>	<b>=</b>	2-CN-Pheny l	1		Ŧ				0	0	
4-C1-Phenoxy	loxy	4	·	2-OCH <sub>3</sub> -Phenyl	nyl		I				0	0	
4-C1-Phen	loxy	<b>-</b>	=	2, 3- (OCH <sub>3</sub> ,	2, 3-(OCH3, OCH3)-Phenyl		¥			٠	0	0	
4-C1-Phen	loxy	<b>-</b>	· •	3, 4, 5- (осн	3, 4, 5- (0CH <sub>3</sub> , 0CH <sub>3</sub> , 0CH <sub>3</sub> )-Pheny l	-Pheny l	I				0	0	
Phenylthio	0	<b>-</b>	- -	3-OCF 3-Pheny l	nyl		I				0	0	
Pheny 1 thio	01	•	<del>-</del>	4-OCF 2CHF 2-Pheny l	-Phenyl		Ŧ				0	0	
Phenylthio	10	-	Ŧ	2-SCH <sub>3</sub> -Pheny1	nyı		I				0	0	
Phenylthio	10	-	<b>=</b>	2, 4- (SCH <sub>3</sub> ,	2, 4- (SCH <sub>3</sub> , SCH <sub>3</sub> )-Phenyl		I				0	0	
Phenylthio	io	-	<b>=</b>	2-SCF <sub>3</sub> -Phenyl	nyl		Ŧ				0	0	
Pheny lthio	io	_	<b>=</b>	4-NO <sub>2</sub> -Phenyl	ıyı		Ŧ				0	0	
2, 4-(C1, 0	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	_	I	2, 4- (NO 2, N	2, 4- (NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl		I				0	0	
2, 4-(C1, (	Cl)-Phenyl	<b>-</b>	I	2-CHO-Phenyl	ıyı		I				0	0	
2, 4-(C1, 0	Cl)-Phenyl	_	I	3-COCH <sub>3</sub> -Pheny	enyl		I				0	0	
2, 4-(C1, 0	C1)-Phenyl	_	I	3-COCF 3-Phenyl	enyl		I				0	0	
2, 4-(C1, (	C1)-Phenyl	-	I	1-Naphthyl			Ŧ				0	0	
2, 4-(C1,	2, 4-(C1, C1)-Phenyl		I.	2-Naphthyl			I				0	0	
2-Thienyl		-	I	Piperidimo			I				0	0	

5 .	×	-0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 0	0	0 0	0	0	0	0 0	0	0	0	0 0	0	0 0	0 0	0	c
15																				3) 2	3) 2	3) 2	3) 2	3) 2	3) 2	1),
20	R5	I	Ξ	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	-N=C(CH3	-N=C (CH3	-N=C (CH3	-N=C(CH3	-N=C (CH3	-N=C(CH3	-N=C (CH3)
30		ofuranyl	ofuranyl		azolyl	4-CH <sub>3</sub> -5-COOH-2-Thiazolyl																				
35	R4	3-Tetrahydrofuranyl	4-Tetrahydrofurany	2-Thiazolyl	5-CH3-2-Thiazolyl	4-CH <sub>3</sub> -5-C00	Methyl	Ethyl	n-Propyl	iso-Propyl	n-Butyl	iso-Butyl	sekButyl	n-Pentyl	2-Pentyl	3-Pentyl	n-Hexy1	2-Hexyl	3-Hexy1	Methyl	Ethyl	n-Propyl	iso-Propyl	n-Butyl	iso-Butyl	sekButyl
40 45	R3	I	Ŧ	I	Ŧ	Ŧ	<b>=</b>	<b>*</b>	I	I	I	=	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	±	Ŧ	I	<b>=</b>	I	I	I
50		enyl	enyl	enyl	enyl	enyl	idyl	idyl	idyl	idyl	idyl	idyl	ropyl	ropyl	ropyl	entyl	iso-Propyl	so-Propy	ropyl							_
55	R1	2-Thienyl	2-Thi	2-Thienyl	2-Thi	2-Thienyl	3-Pyr	3-Pyridyl	3-Pyr	3-Pyridyl	3-Pyr	3-Pyridyl	150-P	iso-Propy]	iso-Propy	iso-Penty	1 so-P	iso-P	iso-Propy	Chlor	Chlor	Chlor	Chlor	Chlor	Chlor	Methyl

55	50	45	40	35	30	25	20	15	10	5	_	
R1			R3	R4			R5			×	-	1
Methyl			I	n-Pentyl			-N=C (CH3) 2			0	<u>-</u> 0	
Methyl			I	2-Pentyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Methyl			I	3-Pentyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Methyl			I	n-Hexyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Methyl			I	2-Hexyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
iso-Propyl			I	3-Hexyl			-N=C(CH3)2			0	0	
1so-Propy1			I	2-Methyl-2-pentyl	י		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Propylmethyl	ıyı		-N=C (CH3) 2	•		0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Butyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
iso-Propyl	_		I	cyclo-Pentyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
iso-Propyl			I	cyclo-Hexyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Propy	lyc		I	1-Methylcyclohexyl	cy1		-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Propy	ıyı		I	3-Trifluormethylcyclohexy	cyclohexyl		-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Propy	by l		I	Allyl			-N=C (CH3) 2			0	<b>o</b> .	
cyclo-Propy	lyd		I	1-Buten-3-yl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
cyclo-Propy	pyl		I	Crotyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
cyclo-Propyl	pyl		I	Propargyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Allyl			Ŧ	1-Butin-3-yl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
AIIVI			I	3-Methyl-1-butin-3-yl	n-3-y1		-N=C (CH3) 2			0	0	
Allyl			I	2-Pentin-4-yl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Allyl			I	Benzyl			-N=C (CH3) 2			0	0	
Allyl			I	2-Phenylethyl			-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Allyl			Ξ	2-Methylthioethyl	yı		-N=C (CH3) 2			0	0	
Ethinyl			I	2-Chlorethyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0	
Ethinyl			I	2-Methoxyethyl			-N=C(CH3)2			0	0	

50 55	40 45	35	. 30	20	15	10	5	
2	č	40		c c			,	>
χ.		Α,		Š				-
Ethinyl	I	2-(N,N-Dimethylamino)-ethyl	amino)-ethyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	-0
Ethinyl	I	Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Ethinyl	I	2-CH <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C (CH3) 2			0	0
Ethinyl	Ξ	4-CH <sub>3</sub> -Pheny1		-N=C (CH3) 2			0	0
Methoxy	I	2, 4-(CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> )-Pheny	heny l	-N=C (CH3) 2			0	0
Methoxy	<b>I</b>	2, 3, 5- (CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> , CH <sub>3</sub> ) -Pheny <sup>1</sup>	CH <sub>3</sub> )-Phenyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methoxy	Ξ	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methoxy	I	3-F-Pheny l		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methoxy	I	2-C1-Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methoxy	I	4-C1-Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	I	2, 4-(F, F)-Phenyl	_	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	I	2, 3, 5-(c1, c1, c1) -Phenyl	)-Phenyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	I	2-CN-Pheny1		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	I	2-0CH <sub>3</sub> -Pheny l		-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	I	2, 3-(OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> )-Phenyl	-Pheny l	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
4-C1-Phenoxy	<b>=</b>	3, 4, 5- (OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> , OCH <sub>3</sub> )-Pheny <sup>1</sup>	3, OCH3)-Pheny l	-N=C(CH3)2			0	0
Phenylthio	I	3-0CF <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Phenylthio	I	4-OCF 2CHF 2-Pheny l	yl	-N=C(CH3)2			0	0
Phenylthio	I	2-SCH <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Phenylthio	I	2, 4-(SCH <sub>3</sub> , SCH <sub>3</sub> )-Pheny	-Pheny l	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Phenylthio	I	2-SCF <sub>3</sub> -Pheny1		-N=C(CH3)2			0	0
Phenylthio	I	4-NO <sub>2</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(C1, C1)-Phenyl	I	2, 4-(NO <sub>2</sub> , NO <sub>2</sub> )-Phenyl	henyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	I	2-CHO-Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	Ξ	3-COCH <sub>3</sub> -Phenyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0

5 <i>0</i>	45	40	<b>35</b>	30	25	20	15	10		5
R1		R 3	R4			RS			×	>
2 4-(Cl.Cl)-Pheny	7	I	3-COCF <sub>3</sub> -Phenyl			-N=C(CH3)2			0	6
2, 4-(Cl. Cl)-Phenyl	. 5	=	1-Naphthyl			-N=C(CH3)2			0	0
2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	. ~	=	2-Naphthyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			.0	0
2-Thienvl	<u>.</u>	Ŧ	Piperidino			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2-Thienvl		Ŧ	3-Tetrahydrofurany	ranyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2-Thienyl		Ŧ	4-Tetrahydropyrany	rany 1		-N=C(CH3)2			0	0
2-Thienvl		=	2-Thiazolyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2-Thienvl		=	5-CH3-2-Thiazolyl	lyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
2-Thienyl		<b>=</b>	4-CH <sub>3</sub> -5-COOH-2-Thiazolyl	-Thiazolyl		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
3-Pvridvl	-	£	Methyl			-N=C(CH3)2			0	0
3-Pvridy]		±	Ethyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
3-Pvridyl		Ŧ	n-Propy1			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
3-Pvridvl		Ŧ	iso-Propyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
3-Pvridvi		I	n-Butyl			-N=C(CH3)2			0	0
3-Peridel		Ξ	iso-Butyl			-N=C(CH3)2			0	0
iso-Propy]		Methyl	sekButyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
iso-Propy]		Methyl	n-Pentyl			-N=C(CH3)2			0	0
iso-Propv]		Methyl	2-Pentyl			-N=C (CH3) 2			0	0
iso-Propy]		Methyl	3-Pentyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
iso-Propy]		Methyl	n-Hexyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
iso-Pronvi		Methyl	2-Hexyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
iso-Pronvl		Methyl	3-Hexyl			-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			0	0
Methyl		Ξ	tertButyl			2, 4-(cl, cl)-Phenyl	Phenyl		0	S
Methyl		I	tertButyl			2-Pyridyl			0	S
Methyl		I	tertButyl			Ethy]			0	S

50	45	40	35	30	25		20	15	10	5		
10		33	<b>γ</b> α			50				>	>	
											.  -	
Methyl		<b>=</b>	tertButyl			i so-I	iso-Propyl			0	- v	
Methyl	•	<b>*</b>	tertButyl			Butyl				0	S	
Methyl	•	<b>=</b>	tertButyl			tert	tertButyl			0	S	
Methyl	•	<b>=</b>	tertButyl	-		Phenyl	7			0	S	
iso-Propyl	•	<b>=</b>	tertButyl			4-F-I	4-F-Phenyl			0	S	
iso-Propyl	•	<b>+</b>	tertButyl			3-CF	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
iso-Propyl	•	<b>=</b>	tertButyl			2,4-	2, 4- (C1, C1)-Phenyl	enyl		0	S	
iso-Propyl	•	<b>=</b>	tertButyl			2-Py	2-Pyridyl			0	S	
iso-Propyl	•	T T	tertButyl		-	Methyl	١,			0	S	
iso-Propyl	-	<b>=</b>	tertButyl			Ethy1				0	ഗ	
iso-propyl	_	<b>=</b>	tertButyl			iso-l	iso-Propyl			0	S	
cyclo-Propyl	-	<b>.</b>	tertButyl			Butyl				0	S	
cyclo-Propyl	-	<b>=</b>	tertButyl			tert	tertButyl			0	S	
cyclo-Proply		<b>=</b>	tertButyl			Pheny l	<i>\</i>			0	S	
cyclo-Propyl	-	<b>-</b>	tertButyl			4-F-I	4-F-Phenyl			0	s	
cyclo-Propyl	•	<b>=</b>	tertButyl			3-CF	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
cyclo-Propyl		<b>=</b>	tertButyl	•		2,4-	2, 4-(C1, C1)-Phenyl	enyl		0	s	
cyclo-Propyl	-	<b>=</b>	tertButyl			2-Py	2-Pyridyl			0	S	
Allyl	•	<b>=</b>	tertButyl			Methy 1	/1			0	ဟ	
Allyl	-	<b>=</b>	tertButyl			<b>Ethy</b> 1	_			0	S	
Allyl	-	<b>=</b>	tertButyl			iso-I	iso-Propyl			0	s	
Allyl	-	I	tertButyl			Butyl				0	s	
Allyl		<b>-</b>	tertButyl			tert	tertButyl	:		0	S	
Allyl	-	I	tertButyl			Phenyl	, ,			0	S	
Methoxy	-	I	tertButyl			Methyl	7			0	s	

55	50	45	40		35	30	25	20	15	10	5		
			•					ú			,	>	
R1			23	**				K2			<	-	1
Methoxy			x	tertButy	tyl			Ethyl			0	<b>₩</b>	
Methoxy			x	tertButy	tyl			iso-Propyl			0	S	
Methoxy			=	tertButy	tyl			Butyl			0	S	
Methoxy			Ŧ	tertButy	tyl			tertButyl			0	S	
Methoxy			I	tertButy	tyl			Phenyl			0	S	
Methoxy			Ŧ	tertButy	tyl			4-F-Phenyl			0	s	
4-Cl-Phen	OXY		I	tertButyl	tyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
4-Cl-Phenoxy	λxοι		I	tertButyl	tyl	•		2, 4-(C1, C1)-Phenyl	nenyl		0	S	
4-C1-Phen	, and a		I	tertButy	tyl			2-Pyridyl			0	S	
4-C1-Phenoxy	loxy		I	tertButyl	tyl			Methyl			0	S	
4-Cl-Phen	ioxy		I	tertButy	tyl			Ethyl			0	S	
4-C1-Phenoxy	ioxy		I	tertButy	tyl			iso-Propyl			0	S	
4-C1-Phen	ioxy		I	tertButy	tyl			Butyl			0	S	
2, 4-(C1, C	:1)-Phenyl		÷	tertButy	tyl			tertButyl			0	S	
2, 4-(C1, C	2, 4-(C1, C1)-Phenyl		I	tertButy	tyl	•		Phenyl			0	s	
2, 4-(C1, 0	31)-Phenyl		I	tertButy	tyl			4-F-Phenyl			0	S	
2. 4~(C1, 0	31)-Phenyl		I	tertButy	ıtyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
2, 4-(C1, (	C1)-Phenyl		I	tertButy	ıtyl .			2, 4-(C1, C1)-Phenyl	henyl		0	S	
2, 4-(C1, (	Cl)-Phenyl		Ŧ	tertButy	ityl			2-Pyridyl			0	S	
2, 4-(C1, (	cl)-Phenyl	٠	Ŧ	tertButy	ityl			Ethyl			0	S	
2-Thieny			<b>=</b>	tertButy	ıtyl			iso-Propyl			0	S	
2-Thieny	_		Ŧ	tertButy	ıtyl			Butyl			0	တ	
2-Thienyl			I	tertButyl	ıtyl			tertButyl			0	S	
3-Pyridy	_		I	tertButy	ıtyl			Phenyl			0	တ	
3-Pyridy	_		I	tertButyl	ıtyl			4-F-Phenyl			0	S	

50 65	45	40		35	30	25	20	15	10	•	5	
<b>R</b> 1		R3	84				R5			×	>	
3-Pyridyl		I	tertButyl	utyl			3-CF 3-Pheny l			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			2, 4-(c1, c1)-Phenyl	Phenyl		0	S	
Methyl		Ŧ	cyclo-Propyl	ropyl			2-Pyridyl			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propy	ropyl			Ethyl			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propy	ropyl			iso-Propyl			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			Butyl			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			tertButyl			0	S	
Methyl		I	cyclo-Propy	ropyl		•	Pheny l			0	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propy	ropyl			4-F-Phenyl			0	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propy	ropyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
iso-Propy1		I	cyclo-Propyl	ropyl			2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	Pheny 1		0	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			2-Pyridyl			0	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			Methyl			0	တ	
iso-Propy1		Ξ	cyclo-Propy	ropyl			Ethyl			0	S	
iso-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			iso-Propyl			0	σ.	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			Butyl			0	S	
cyclo-Propyl		I	cyclo-Propyl	ropyl			tertButyl			0	S	
cyclo-Propyl		Ŧ	cyclo-Propyl	ropyl			Pheny l			0	S	
cvclo-Propyl		I	cyclo-Propy	ropyl			4-F-Phenyl			0	S	
cvclo-Propyl		I	cyclo-Propy	ropyl			3-CF <sub>3</sub> -Phenyl			0	S	
cvclo-Propvl		I	cyclo-Propy	ropyl			2, 4-(Cl, Cl)-Phenyl	-Pheny l		0	ဟ	
cyclo-Propyl		x	cyclo-Propy	ropyl			2-Pyridyl			0	S	
Allvl		I	cyclo-Propyl	Propyl			Methyl			0	S	
Allyl		I	cyclo-Propyl	Propyl			Ethyl			0	S	
Allyl		I	cyclo-Propyl	Propyl			iso-Propyl			0	S	
•												

R1         R3         R4           A11y1         H         cyclo-Propy1         tertButy1           A11y1         H         cyclo-Propy1         tertButy1           A11y1         H         cyclo-Propy1         tertButy1           Methoxy         H         cyclo-Propy1         methy1           Methoxy         H         cyclo-Propy1         tertButy1           Methoxy         H         cyclo-Propy1         tertButy1           Methoxy         H         cyclo-Propy1         tertButy1           Methoxy         H         cyclo-Propy1         tertButy1           4-Cl-Phenoxy         H         cyclo-Propy1         tertButy1           2,4-(Cl,Cl)-Pheny1         H         cyclo-Propy1         tertButy1           2,4-(Cl,Cl)-Pheny1         H         cyclo-Propy1 <td< th=""><th>50 55</th><th>45</th><th>40</th><th>35</th><th>30</th><th>25</th><th>20</th><th>10</th><th></th><th>5</th><th></th></td<>	50 55	45	40	35	30	25	20	10		5	
1y											
H Cyclo-Propyl	R1		R.3	R4		RS			×	>	1
H Cyclo-Propyl							,		•	-	
H cyclo-Propyl	Allyl		I	cyclo-Propyl		But	τ.		>	'n	
H cyclo-Propyl	Allvi		Ŧ	cyclo-Propyl		ter	tButyl		0	S	
H Cyclo-Propyl	17114		I	cyclo-Propyl		Phe	lyı		0	S	
H cyclo-Propyl	Methoxy		<b>=</b>	cyclo-Propyl		Meti	ny 1		0	S	
H Cyclo-Propyl	Methoxy		I	cyclo-Propyl		Ethy	7		0	S	
H Cyclo-Propyl	Methoxy		Ξ	cyclo-Propyl		iso	-Propy1		0	S	
H cyclo-Propyl	Methoxy		I	cyclo-Propyl		But	J. K		0	S	
H cyclo-Propyl	Methoxy		Ξ	cyclo-Propyl		ter	tButyl		0	S	
H cyclo-Propyl	Methoxy		I	cyclo-Propyl		Phe	nyl		0	S	
H cyclo-Propyl	Methoxy		=	cyclo-Propyl		4-F	-Phenyl		0	S	
H cyclo-Propyl	4-C1-Phenoxy	>	I	cyclo-Propyl		3-6	F <sub>3</sub> -Phenyl		0	S	
H Cyclo-Propyl	vxouau 13-7	n >	I	cyclo-Propyl		2,4	-(C1, C1)-Phe	nyl	0	S	
H cyclo-Propyl	Δ-C1-Phenoxy		Ŧ	cyclo-Propyl		2-p	yridyl		0	S	
H cyclo-Propyl	4-C1-Phenox	, >	I	cyclo-Propyl		Met	hyl		0	S	
H cyclo-Propyl	4-C1-Phenox	, >	I	cyclo-Propyl		Eth	yl		0	S	
H cyclo-Propyl	4-C1-Phenox	, >	Ξ	cyclo-Propyl		iso	-Propyl		0	S	
H cyclo-Propyl	4-C1-Phenox	· >	I	cyclo-Propyl		But	yı		0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2.4-(C1.C1)	-Phenyl	I	cyclo-Propyl		ter	tButyl		0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2 4-(C1 C1)	-Phenyl	I	cyclo-Propyl		Phe	nyl		0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2, 4-(C1, C1)	-Pheny l	I	cyclo-Propyl		J-7	-Phenyl		0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2 4-(C1, C1)	-Phenv]	Ŧ	cyclo-Propyl		3-0	F 3-Pheny l		0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2, 4-(C1, C1)	-Phenyl	Ξ	cyclo-Propyl		2,4	(c1, c1)-Phe	nyl	0	S	
H cyclo-Propyl H cyclo-Propyl	2,4-(C1 C1)	-Pheny ]	I	cyclo-Propyl		2-P	yridyl		0	S	
H cyclo-Propyl	2, 4-(C1, C1)	-Phenyl	I	cyclo-Propyl		Eth	ıyı		0	S	
	2-Thienyl		Ξ	cyclo-Propyl		iso	-Propyl		0	S	

	* ×	s o	0	0	s O	ທ <sup>`</sup>
15						
20	82	Butyl	tertButyl	Phenyl	4-F-Phenyl	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl
25 .						
<i>30</i>						
35	R.4	yclo-Propyl	yelo-Propyl	cyclo-Propyl	yelo-Propyl	cyclo-Propyl
40	£ 52	Ŧ	×	Ŧ	I	I
<b>45</b>						
50		hienyl	hienyl	yridyl	yridyl	3-Pyridyl
55	72	2-1	2-1	3-p	<del>-</del> P	3-p

Die Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und lb bzw. die sie enthaltenden herbiziden Mittel können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, 5 Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungformen richten sich nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Die Verbindungen la und lb eignen sich allgemein zur Herstellung von direkt versprühbaren Lösungen, Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen. Als inerte Zusatzstoffe kommen Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt, wie Kerosin oder Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Toluol, Xylol, Paraffin, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline oder deren Derivate, Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Cyclohexanon, Cyclohexanon, Chlorbenzol, Isophoron oder stark polare Lösungsmittel, wie N,N-Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon oder Wasser in Betracht.

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Dispersionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergierbaren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substrate als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz, Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen die Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin-und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-, Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen, sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenol-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether oder Polyoxypropylen, Laurylalkoholpoly glykoletheracetat, Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Formulierungen enthalten zwischen 0,1 und 95 Gew.%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gew.%, Wirkstoff. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90 % bis 100 %, vorzugsweise 95 % bis 100 % (nach NMR-Spektrum) eingesetzt.

45

50

55

Die erfindungsgemäßen Verbindungen la und Ib können beispielsweise wie folgt formuliert werden: I. Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1.003 mit 10 Gewichtsteilen N-Methyl-α-pyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.

II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1.010 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Xylol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtstellen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

III. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1.004 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

IV. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.011 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch

Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

- V. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.011 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-α-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- VI. 3 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.003 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- VII. 30 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.004 werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkelt.
  - VIII. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.010 werden mit 2 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Gewichtsteilen Fettalkohol-polyglykolether, 2 Gewichtsteilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-Kondensates und 68 Gewichtsteilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stablie ölige Dispersion.

Die Applikation der herbiziden Mittel bzw. der Wirkstoffe kann im Vorauflauf- oder im Nachauflaufverfahren erfolgen. Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 0,001 bis 5, vorzugsweise 0,01 bis 2 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

In Anbetracht der Vielseitigkeit der Applikationsmethoden können die erfindungsgemäßen Verbindungen bzw. sie enthaltende Mittel in einer großen Zahl von Kulturplfanzen zur Beseitigung unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden.

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide la und Ib mit zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner Diazine, 4H-3,1-Benzoxazinderivate, Benzothiadiazinone, 2,6-Dinitroaniline, N-Phenylcarbamate, Thiolcarbamate, Halogencarbonsäuren, Triazine, Amide, Harnstoffe, Diphenylether, Triazinone, Uracile, Benzofuranderivate, Cyclohexan-1,3-dionderivate, Chinolincarbonsäurederivate, Aryloxy-, Heteroaryloxyphenoxypropionsäuren sowie deren Salze, Ester und Amide und andere in Betracht.

Außerdem kann es von Nutzen sein, die Verbindungen la und Ib allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs-und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

### Synthesebeispiele

45

5

10

15

30

35

Die in den nachstehenden Synthesebeispielen wiedergegebenen Vorschriften wurden unter entsprechender Abwandlung der Ausgangsverbindungen zur Gewinnung weiterer Verbindungen benutzt. Die so erhaltenen Verbindungen sind in den nachstehenden Tabellen mit physikalischen Angaben aufgeführt.

50

1. Verfahren zur Herstellung der Vorprodukte

Beispiel 1.1

55

4(5)-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-(4)-carbonsäure

Zu 33,8 g (0,15 mol) 2-Methyl-oxazol-4,5-dicarbonsäureester in 300 ml Ethanol tropfte man bei -10° C unter N<sub>2</sub> innerhalb von 4 h eine Lösung von 6,0 g (0,15 mol) Natriumhydroxid in 150 ml Wasser und rührte 2 h bei -10° C nach. Man engte die Lösung ein, nahm den Rückstand in 300 ml Wasser auf, stellte mit Salzsäure auf pH = 8 bis 9 ein und extrahierte zweimal mit je 300 ml Diethylether. Anschließend säuerte man mit konz. HCl auf pH = 2 an und extrahierte die wäßrige Phase viermal mit je 250 ml Dichlormethan. Die vereinigten organischen Phasen wurden über Magnesiumsulfat getrocknet und das Solvens im Vakuum abgezogen. Man erhielt 26,4 g (88 %) 4(5)-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-(4)-carbonsäure als weißen Feststoff (Isomerenverhältnis: 3:1 (¹H-NMR, HPLC). Zu isomerenreiner 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäure gelangte man durch fraktionierte Kristallisation aus Cyclohexan/ Ethylacetat 2:1 oder Säulenchromatographie an Kieselgel (Lösungsmittel: Toluol, THF, Eisessig (7:3:1). ¹H-NMR (250 MHz, D<sub>6</sub>-DMSO); Hauptisomer: δ = 1,28 (t; 3H), 2,52 (s; 3H), 4,30 (q; 2H), 14,00 (bs; 1H).

### Beispiel 1.2

15

## 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäure

Eine Lösung von 7,00 g (25 mmol) 2-Methylthio-thiazol-4,5-dicarbonsäurediethylester in 100 ml
20 Ethanol/Wasser (2:1) wurde bei Raumtemperatur innerhalb von einer Stunde mit einer Lösung von 1,10 g
(27,5 mmol) Natriumhydroxid in 10 ml Wasser versetzt. Man rührte eine Stunde nach, entfernte dann das
Lösungsmittelgemisch im Vakuum, nahm den Rückstand mit 100 ml Wasser auf, extrahierte einmal mit 50
ml Diethylether und säuerte die wäßrige Phase mit konzentrierter Salzsäure an. Das ausgefallene Produkt
wurde abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute: 4,50 g (73 %). Schmelzpunkt: 104 °C.

Die in der folgenden Tabelle genannten Carbonsäuren wurden gemäß dem vorstehenden Beispiel erhalten:

30	Beisp.	R¹	R⁵	X	phys. Daten
30	1.9(b)	Phenyl	CH₃	s	Fp.: 127-137
	1.4(a)	n-Butylthio	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	s	0,95 (t;3H), 1,40 (t;3H), 1,50(sext;2H), 1,80 (quint;2H), 3,40 (t;2H), 4,35 (q;2H)
35	1.5(b)	n-Butylthio	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	s	0,95 (t;3H), 1,35 (t;3H), 1,50 (sect;2H), 1,80 (quint;2H), 3,30 (t;2H), 4,45 (q;2H)
	2.6(b)	iso-Propylthio	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	s	1,50 (d;6H), 1,45 (t;3H), 3,90 (hept;1H), 4,55 (q;2H), 12,50 (s;1H)
	1.7(a)	iso-Propylthio	C₂H₅	s	1,45 (t;3H), 1,50 (d;6H), 4,05 (hept;1H), 4,50 (q;2H), 12,50 (s;1H)
40	1.8(a)	Methylthio	CH₃	s	2,80 (s;3H), 4,05 (s;3H)

### Beispiel 1.9

50

### 2-Methylthiothiazol-4,5-dicarbonsäure-diethylester

Eine Lösung von 9,2 g (0,03 mol) 2-Chlor-thiazol-4,5-dicarbonsäure-diethylester in 30 ml Ethanol wurde bei 0°C tropfenweise mit einer Lösung von 2,1 g (0,03 mol) Natrium-methylthiolat in 10 ml Ethanol versetzt. Man ließ das Gemisch auf 25°C erwärmen und rührte zwei Stunden nach. Danach entfernte man das Lösungsmittel bei vermindertem Druck, nahm den Rückstand in 100 ml Diethylether auf und wusch nacheinander mit je 50 ml 5 %iger Natronlauge und Wasser. Man trocknete über Natriumsulfat, engte ein und behielt 7,2 g (87 %) Produkt als farbloses Öl zurück.

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz, TMS als interner Standard): 1,35 (t, J=7,0 Hz, 3H), 1,45 (t, J=7,0 Hz; 3H), 2,75 (s, 3H), 4,30 (q, J=7,0 Hz; 2H), 4,50 (q, J=7,0 Hz; 2H).

### 2. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen Vla und Vlb

Beispiel 2.1

10

#### 2-Methoxythiazol-4-carbonsäure-tert.-butylamid

Eine Lösung von 12,00 g (46 mmol) 2-Brom-thiazol-4-carbonsäure-tert.-butylamid in 150 ml Methanol wurde bei 25°C mit 8,90 g einer 30 %igen Lösung (49 mmol) von Natriummethanolat in Methanol versetzt. Man hielt das Gemisch vier Stunden unter Rückfluß auf Siedetemperatur, engte dann die klare Lösung ein, nahm den Rückstand in 300 ml Diethylether auf, filtrierte und entfemte das Lösungsmittel bei vermindertem Druck. Man erhielt 9,60 g (98 %) Produkt als gelbes Öl.

1H-NMB (CDCI: 250 MHz TMS als interner Standard): 1.45 (s: 9H) 4.10 (s: 3H) 7.00 (s. breit 1H) 7.48 (s:

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz, TMS als interner Standard): 1,45 (s; 9H), 4,10 (s; 3H), 7,00 (s, breit, 1H), 7,48 (s; 1H).

Beispiel 2.2

### 2-Isopropyl-oxazol-4-carbonsäure-cyclopropylamid

Zu einer Lösung von 31,0 g (0,20 mol) 2-Isopropyl-oxazol-4-carbonsäure in 200 ml Toluol und 2 ml Dimethylformamid tropfte man bei Raumtemperatur 47,6 g (0,40 mol) Thionylchlorid und rührte 1 h bei  $80^{\circ}$  C. Man zog die Solventien im Vakuum ab, löste den Rückstand in 300 ml Dichlormethan und tropfte bei 0 bis  $10^{\circ}$  C 24,0 g (0,42 mol) Cyclopropylamin in 20 ml Dichlormethan zu. Man rührte 12 h bei Raumtemperatur, gab 150 ml Wasser zu, trennte die Phasen, wusch die organische Phase einmal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung, trocknete über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum ab. Man erhielt 37,2 g (96 %) 2-Isopropyl-oxazol-4-carbonsäure-cyclopropylamid.  $^{5}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz):  $\Delta$  = 0,62 (m; 2H), 0,88 (m; 2H), 1,34 (d; 6H), 2,86 (m; 1H), 3,09 (m; 1H), 6,93 (bs; 1H; NH), 8,09 (s; 1H).

Die in der folgenden Tabelle genannten Amide wurden gemäß den vorstehenden Beispielen oder analog der zitierten Literatur erhalten:

45

30

50

utyl S 1,50 (s;9H), 7,00 (s;1H), 7,45 (m;3H), 7,65 (m;2H), 7,85 (s;1H)  s 64-67  enyl S 64-67  ropyl S 83-88  folia	tertButyl tertButyl 4-Cl-Phenyl cyclo-Propyl cyclo-Propyl tertButyl tertButyl tertButyl tertButyl tertButyl		i
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	tButy lo-Propi lo-Propi tButy tButy tButy tButy	ter cyc cyc cyc ter ter	
	1-Pheny 10-Prop 10-Prop tButy tButy tButy tButy tButy	4-C cyc cyc ter ter	
и и и и и и и и и и и и и и и и и и и	10-PropriotButy -tButy -tButy -tButy -tButy -tButy	cyc cyc ter ter	
ww w w o o o o o o o	tButy tButy rtButy rtButy rtButy	te te ter	
v v v o o o o o o o o	tButy tButy tButy tButy rtButy	ter ter	
s sooo o o o	rtButy rtButy rtButy rtButy	t te	
s soo o o o	tButy tButy tButy tButy	ter ter	
v 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	tButy tButy tButy tButy	ter	
v 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	tButy tButy tButy tButy	ter	
	tButy tButy tButy	ter	
	tButy tButy		
	tButy	ter	H ter
00000		ter	H ter
	cyclo-Propyl	cyo	Н
0 0 0 0	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl	Ψ	H 3-
0 00	tertButyl	te	н
0 00			
00	cyclo-Propyl	cyc	H Cyc
0 0		•	
0 57-	so-Propyl	iso-	-osi H
	iso-Propyl	iso	H iso
Propy1 0 80-83	cyclo-Propy	S	н
henyl 0 147-150	4-Cl-Phenyl	4	-7 H

5 10 15	phys. Daten [Fp. (°C); NMR (ð in ppm)]	90 - 93	₹6 -06	127-129	63- 64	82- 85	85- 86	93	97 – 99	100	102	105-106		7,15-7,42 (m;oH), 7,30 (s;1H) 1,48 (s;9H), 3,25 (t;2H), 3,4 (s;3H), 3 75 (+.2H) 7 25 (c.1H) 7 95 (c.1H)	(s;9H), 4,40 (s;2H), 7,48 (m;4H), 7,92 (s;	t8 (s;9H), 3,10 10-7,50 (m;6H),		1 50 (c.0H) 3 86 (c.0H) 7 20 (c.1H)
25	×		•	o v	, w	S	S	S	S	S	S	S	S	v	<b>ν</b>	<b>ν</b>	v	U
30 35	Æ.	tertButyl	cyclo-Propyl	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl	tertButyl	Cy anome thy l	tertButyl	tertButyl	tertButyl	Cyano-methyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	- + C + C + C + C + C + C + C + C + C +
40	R3	<b>=</b> 3	E I	<b>=</b> :	: <b>:</b>	I	I	Ξ	I	Ξ	I	Ξ	I	Ξ	Ξ	x	I	:
<b>45</b>	R1	Phenyl	Phenyl	Phenyl	necily t	2,6-Cl,Cl-Benzyl	tertButyl	2-Pyridyl	3-CF <sub>3</sub> -Benzyl	2-Phenyl-ethyl	4-C1-Phenoxy-methyl	2, 6-C1, C1-Benzyl	Benzyl	2-Methoxy-ethyl	2,4-Cl,Cl-Benzyl	2-Phenyl-ethyl	Methyl-thiomethyl	4
55	Nr.	2.22(a)	2.23(a) 2.24(a)	2.25(a)	(B)07.7	2.28(a)	2.29(a)	2.30(a)	2.31(a)	2.32(a)	2.33(a)	2.34(a)	2.35(a)	2.36(a)	2.37(a)	2.38(a)	2.39(a)	

3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und Ib

Beispiel 1

5

#### 4-Cyclopropylaminocarbonyl-2-isopropyl-oxazol-5-carbonsäure

Zu einer Lösung von 10,4 g (0,054 mol) 2-Isopropyl-oxazol-4-carbonsäurecyclopropylamid in 250 ml Tetrahydrofuran tropfte man unter Stickstoffatmosphäre bei -70° C 0,12 mol n-Butyllithium (80,0 ml einer 1,5 molaren Lösung in Hexan) und rührte 30 min bei dieser Temperatur. Anschließend goß man das Reaktionsgemisch auf 500 g festes CO<sub>2</sub> und ließ über Nacht stehen. Man engte ein, nahm den Rückstand in 200 ml Wasser und 30 ml 2N NaOH auf, extrahierte zweimal mit je 100 ml Diethylether, säuerte die wäßrige Phase mit konz. Salzsäure auf pH 2 an und extrahierte dreimal mit je 200 ml Ethylacetat. Man trocknete über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum ab.

Man erhielt 10,4 g (81 %) 4-Cyclopropylaminocarbonyl-2-isopropyl-oxazol-5-carbonsäure als weißes Pulver vom Smp. 109 bis 112 °C. (Wirkstoffbeispiel 3.007).

Beispiel 2

25

20

### 4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-5-carbonsäure

Zu einer Lösung von 8,00 g (37 mmol) 2-Methoxy-thiazol-4-carbonsäure-tert.-butylamid in 150 ml
Tetrahydrofuran tropfte man bei -70° C 65 ml einer 1,5 m Lösung (97 mmol) von n-Butyllithium in n-Hexan
und rührte 30 Minuten bei dieser Temperatur. Anschließend goß man das Reaktionsgemisch auf 500 g
festes Kohlendioxid und ließ innerhalb von 14 Stunden auf Raumtemperatur erwärmen. Man entfernte das
Lösungsmittel im Vakuum, nahm den Rückstand in einer Mischung aus 150 ml Wasser und 16 ml 2 m
Natronlauge auf, filtrierte, säuerte das Filtrat mit konzentrierter Salzsäure an und saugte die ausgefallene
Carbonsäure ab.

Man erhielt 7,80 g (82 %) 4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxythiazol-5-carbonsäure als weißes Pulver vom Fp.: 120 bis 122 °C. (Wirkstoffbeispiel 1.003).

Beispiel 3

40

45

# 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-4-carbonsäure

trocknete über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum ab.

Zu einer Lösung von 5,4 g (25,2 mmol) 2-Methoxy-thiazol-4-carbonsäure-tert.-butylamid in 150 ml Tetrahydrofuran tropfte man unter Stickstoffatmosphäre bei -70° C 56 mmol n-Butyllithium (37,3 ml einer 1,5 molaren Lösung in Hexan) und rührte 30 min bei dieser Temperatur. Anschließend goß man das Reaktionsgemisch auf 500 g festes CO<sub>2</sub> und ließ über Nacht stehen. Man engte ein, nahm den Rückstand in 150 ml Wasser und 10 ml 2N NaOH auf, extrahierte zweimal mit je 50 ml Diethylether, säuerte die wäßrige Phase mit konz. Salzsäure auf pH 2 an und extrahierte dreimal mit je 100 ml Ethylacetat. Man

Man erhielt 3,9 g (60 %) 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-4-carbonsäure als weißes Pulver vom Smp. 105 bis 110° C.

(Wirkstoffbeispiel 2.001)

Beispiel 4

## a) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäurechlorid

Zu 12,2 g (61,3 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäure tropfte man bei 0 °C 40 ml Thionylchlorid und 1 ml Dimethylformamid und erhitzte 1 h unter Rückfluß. Man zog das überschüssige Thionylchlorid im Vakuum ab und destillierte den Rückstand im Ölpumpenvakuum.

Man erhielt 10,9 g (82 %) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäurechlorid als gelbes Öl vom Sdp. 103 bis 105 °C/0,1 Torr.  $^1$ H-NMR (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 1,42 (t; 3H), 2,66 (s; 3H), 4,66 (q; 2H).

# b) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäure-tert.-butylamid

Zu 10,9 g (50,3 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäurechlorid in 150 ml Dichlormethan tropfte man bei 0°C eine Lösung von 11,0 g (150 mmol) tert.-Butylamin in 20 ml Dichlormethan und rührte 12 h bei Raumtemperatur. Man nahm das Reaktionsgemisch in 200 ml Wasser auf, trennte die Phasen, wusch die organische Phase einmal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung sowie gesättigter Natriumchloridlösung, trocknete über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum am Rotationsverdampfer ab.

Man erhielt 11,9 g (93 %) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäure-tert.-butylamid als weißen Feststoff vom Smp. 152 bis 155° C.

(Wirkstoffbeispiel 4.001).

### Beispiel 5

5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methyl-oxazol-4-carbonsäure

Zu 7,4 g (29,1 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-oxazol-5-carbonsäure-tert.-butylamid in 150 ml Ethanol und 50 ml THF tropfte man bei 0°C unter N₂ eine Lösung von 1,2 g (30,0 mmol) Natriumhydroxid in 50 ml Wasser. Man rührte 2 h bei 20°C, zog die Solventien am Rotationsverdampfer im Vakuum ab, nahm den Rückstand in 300 ml Wasser auf, stellte auf pH = 9 ein und extrahierte die wäßrige Phase dreimal mit je 100 ml Diethylether. Anschließend säuerte man mit 6N HCl auf pH = 2 an und extrahierte viermal mit je 150 ml Dichlormethan. Die organische Phase wurde über Natriumsulfat getrocknet und das Solvens im Vakuum abgezogen.

Man erhielt 6.1 g (93 %) 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methyl-oxazol-4-carbonsäure als weißen Feststoff vom Smp. 186 bis 188 °C. (Wirkstoffbeispiel 4.002).

### 40 Beispiel 6

35

50

a) 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäurechlorid

3,40 g (13,7 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäure wurden in 50 ml Thionylchlorid gelöst und bis zur Beendigung der Gasentwicklung zum Rückfluß erhitzt. Man entfernte überschüssiges Thionylchlorid im Vakuum und behielt 3,55 g (98 %) Säurechlorid als farbloses Öl zurück.

1H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz, TMS als interner Standard): 1,50 (t, J=7,0 Hz; 3H), 2,75 (s; 3H), 4,60 (q, J=7,0 Hz; 2H).

# b) 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäure-tert.-butylamid

3,50 g (13,2 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäurechlorid wurden in 20 ml Dichlormethan gelöst und bei 0°C zu einer Lösung von 3,20 g (44 mmol) tert.-Butylamin in 50 ml Dichlormethan getropft. Man ließ das Gemisch auf Raumtemperatur erwärmen, rührte 14 Stunden nach und gab dann 100 ml 10 %ige Salzsäure zu. Die organische Phase wurde abgetrennt, mit 50 ml Wasser gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Man entfernte das Lösungsmittel im Vakuum und behielt

4,00 g (100 %) Produkt als gelben Kristallbrei zurück.

¹H-NMR (CDCl₃, 250 MHz, TMS als interner Standard): 1,45 (t, J=7,0 Hz; 3H), 1,45 (s; 9H), 2,75 (s; 3H), 4,50 (q, J=7,0 Hz; 2H), 9,90 (s, breit; 1H).

(Wirkstoffbeispiel 2.007)

5

Beispiel 7

10 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methylthio-thiazol-4-carbonsäure

4,00 g (13,2 mmol) 4-Ethoxycarbonyl-2-methylthio-thiazol-5-carbonsäure-tert.-butylamid wurden in 50 ml Wasser/Ethanol (2:1) gelöst, mit 0,82 g (14,6 mmol) Kaliumhydroxid in 10 ml Wasser versetzt und zwei Stunden zum Rückfluß erhitzt. Anschließend entfernte man das Lösungsmittelgemisch im Vakuum, nahm den Rückstand mit 50 ml Wasser auf und säuerte mit konzentrierter Salzsäure an. Das ausgefallene Produkt wurde abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute: 3,40 g (94 %); Schmelzpunkt: 100 °C. (Wirkstoffbeispiel 2.005).

20 Beispiel 8

4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-5-carbonsäure-acetonoximester

Zu einer Lösung von 3,1 g (12,0 mmol) 4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-5-carbonsäure und 1,2 g (16,4 mmol) Acetonoxim in 100 ml Dichlormethan tropfte man bei Raumtemperatur 4,4 g (43,6 mmol) 4-Methylmorpholin sowie 1,5 g (12,3 mmol) 4-Dimethylaminopyridin und rührte 5 min. Anschließend fügte man 10,1 g einer 50 %igen Lösung von Propanphosphonsäureanhydrid in Dichlormethan (= 15,9 mmol) zu und erhitzte 7 h unter Rückfluß. Man engte ein, nahm den Rückstand in 100 ml Ethylacetat auf, extrahierte zweimal mit gesättigter Nariumhydrogencarbonatlösung sowie je einmal mit 5 %iger Zitronensäurelösung, gesättigter Natriumcarbonatlösung und gesättigter Natriumchloridlösung. Die organische Phase wurde über Magnesiumsulfat getrocknet und das Solvens im Vakuum abgezogen.

Man erhielt 3,1 g (82 %) 4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-5-carbonsäure-acetonoximester als weißes Pulver vom Smp. 128 bis 131 °C. (Wirkstoffbeispiel 1.011).

35

25

Beispiel 9

40 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methyl-oxazol-4-carbonsäure-acetonoximester

Zu einer Lösung von 3,80 g (16,8 mmol) 5-tert.-Butylamino-carbonyl-2-methyl-oxazol-4-carbonsäure und 1,23 g (16,8 mmol) Acetonoxim in 40 ml Tetrahydrofuran tropfte man bei Raumtemperatur 3,46 g (16,8 mmol) Dicyclohexylcarbodiimid in 20 ml Tetrahydrofuran. Man rührte 14 h, saugte den ausgefallenen Niederschlag ab, zog das Solvens im Vakuum ab und chromatographierte den Rückstand an Kieselgel (Lösungsmittel: Cyclohexan:Ethylacetat (1:1)). Man erhielt 2,7 g (57 %) 5-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methyloxazol-4-carbonsäure-acetonoximester als weißen Feststoff vom Smp. 107 bis 111 °C. (Wirkstoffbeispiel 4.003).

Die in den folgenden Tabellen aufgeführten Wirkstoffe wurden analog zu den voranstehenden Verbindungen hergestellt.

	-														
5 ·		(m)						3H)	H),	7,50 (d; 2H), 8,85 (s; 1H),					
		u bb						Ë.	(s)	(d; (s)					
10		9						7,55	7, 90	7,50					
		Daten (°C); NMR (& in ppm)]						) (H6	2H), 1H)	9H), 2H),	1H)				
15		(°C)	77	745	22	84	95	: (s)	(m, (s;	(s; (d,	16,50 (s; 1н)		107	131	131
		phys. Daten [Fp. (°C);	141-144	138-142	120-122	146-148	194-195	1,50 (s; 9H),	7, 75 16.6(	1,50 (s; 9H), 7,65 (d, 2H), 8	16, 5	137	101-107	128-131	128-131
20			0	0	0	0	0	0		0		0	0	0	0
													H3) 2	H3) 2	:H3) 2
25													-N=C (CH3) 2	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C(CH3) <sub>2</sub>
	% % % % % % % % % % % % % % % % % % % %	25	I	I	I	I	I	I		I		I	1		
30	o={		tertButyl	ropyl	utyl	ropyl	tertButyl	utyl		utyl		luty l	uty 1	cyclo-Propyl	3uty 1
	Z=(		tB	:10-P	-tB	10-P	rt8	tertButyl		tertButyl		tertButyl	tertButyl	c 10-F	tertButyl
35	۳. ر	A 4	ter	cyc	tei	cyc	te	te		te		te	te	CV	te
		R3	Ŧ	I	I	I	I	I		I		I	x	I	I
40		140	_	_						nio					
								io		eny 1 t		ەزر	: :		
45			الإد	ly l	Methoxy	Methoxy	, ר י	Phenylthi		4-Cl-Phenylthio		Methv]thio	Methyl	Methoxy	Methoxy
		۳. ا	Methyl	Methyl	Met	Met	Phenyl	Phe		<b>3-</b> 7		Met	M	¥	₩.
		e e										_			
50		Beispiel Nr.	.001	. 002	003	1.004	. 005	1.006		1.007		1 008	1.000	1.000	1.011
		@ ZI	_	_	. —										

	-	-																		
5		( mc	2H), 3H), 1H),																	
		in p	E : (s)																	
10		R (6	0,89 2,12 2,94																	
		phys. Daten [Fp. (°C); NMR (& in ppm)]	2H), 3H), 3H), 1H)																	
15		phys. Daten [Fp. (°C);	6 (m; 0 (s, 7 (s; 3 (s;	146						102	110				150		153	161	164	
		phy [Fp	0,66 2,10 2,77 8,23	143-146	71	4	93	76	100	100-102	109-110	128	132	142	148-150		150-153	158-161	162-164	
20		>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		0	0	0	
25		R5	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C (CH3) 2					_	_		_	_	_	_		I	I	I	
		~		1	I	I	<b>=</b>	Ξ.	I	<b>T</b>	I	_	-	<b>=</b>			_			
30			cyclo-Propyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl		tertButyl	tertButyl	tertButyl	
35		R 4	cyc	ter	ter	ter	ter	ter	ter	ter	ter	ter	tel	ter	tei		tei	te	ţ	
		R3	×	I	I	I	I	I	Ŧ	<b>=</b>	I	I	I	I	I		I	±	I	
40	(fi					-S-	_	ethy1	ethyl	-Benzyl	zyl		yı	py l	oxy-			-phenyl	meth-	_
45	Tabelle 1 (Fortsetzun	R1	Methyl	Phenyl	n-Butyl-S-	iso-Propyl-S-	4-F-Benzyl	2-Phenyl-ethyl	Methoxy-methyl	2, 4-C1, C1-Benzyl	3-CF <sub>3</sub> -Benz	Benzyl	tertButy	cyclo-Prop	4-C1-Pheno	methyl	iso-Propyl	4-Phenoxy-	3, 4, 5-Trimeth-	oxy-benzy
50	Tabelle 1	Beispiel Nr.	1.012	1.013	1.014	1.015	1.016	1.017	1.018	1.019	1.020	1.021	1.022	1.023	1.024		1.025	1.026	1.027	

	·								÷
5	-						•О (q;1H), ),		1,50 (s;9H), 4,61 (s;2H), 7,25-7,45 (m;3H), 7,95 (s;1H), 16-70 (s;1H)
10			in ppm)]				1,51 (s;9H), 1,78 (d;2H), 4,40 (q;1H), 7,16-7,45 (m;5H), 8,00 (s;1H),	•	(s;2H), 7,7 (s;1H)
15			phys. Daten [Fp. (°C); NMR (& in ppm)]				,9H), 1,78 45 (m;5H),	S;1H)	,9H), 4,61 ;1H), 16-70
20			phys. Daten [Fp. (°C);	201	199	147	1,51 (s 7,16-7,	16-80 (s;1H)	1, 50 (s 7, 95 (s
25			>	0	0	0	0		0
30			R5	I	Na	Ŧ	±		I
35	•		R4	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl		tertButyl
40			R3	I	I	I	I		I
45		Tabelle l (Fortsetzung)	1	2-Pyridyl	4-F-Benzyl		1-Phenyl-ethyl		2,6-Cl,Cl-Benzyl H
50	:	e 1 (FC	el Rl	7.	4	I	<b>~</b>		7
55		Tabello	Beispiel Nr.	1.028	1.029	1.030	1.031		1.032

5	<del>-</del>								,, 5 (q, 2н),		:	1,45 (s,9H); 1,50 (d,6H); 3,80 ("sept.",1H) 10,0 (s,1H)						
10	c	Daten (°C); NMR (ø in ppm)]							1,45 (t,3H); 2,75 (s,3H); 4,5 (q,2H),			1,50 (d,6H);3		•				
20		phys. Daten [Fp. (°C); NMF	105-110	120	136	167	100	75-77	1,45 (t,3H);	9, 9 (s, IH)	81	1,45 (s,9H); 10.0 (s,1H)	. , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	105-106	115	120-121	171-071	143
25		>	0	0	0	0	0	0	0		0	0	0	0	0	c	>	0
30	0=Ú }=0	28.5	I	I	Methyl	x	I	I	Ethyl		I	I	±	I	Ŧ	:	I	r
35	z= \( \frac{1}{2} \)	78.	tertButyl	tertButyl	4-C1-Phenyl	4-Cl-Phenyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl		tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl		tertButyl	tertButyl
40		R3	Ŧ	I	I	I	I	I	±		I	I	I	: =	: <b>=</b>		I	±
<b>45</b>		R1	Methoxy	Phenyl	Phenyl	Pheny 1	Methylthio	4-Cl-Phenylthio	SCH <sub>3</sub>		n-Butyl-S-	iso-Propyl-S-	[ vao a - o [ o v o	iso-propy]	3, 4, 5-Trimeth-	oxy-benzyl	Methoxy-methyl	tertButyl
55	rabelle 2	Beispiel Nr.	2.001	. 2.002	2.003	2.004	2.005	2.006	2.007		2.008	2.009	6.0	2.010	2.012	 	2.013	2.014

5		2, 28-2, 42 (m;1H),	4,75 (s;zn), ;1H), 3,50 (s;3H), 9 95 (s:1H)	6,95-7,15 (m;2H), ;1H)
10	phys. Daten [Fp. (°C); NMR (8 in ppm)]	152-156 0,95-1,08 (m,;2H), 1,15-1,28 (m;2H), 1,45 (t;3H), 1,45 (s;9H), 2,28-2,42 (m;1H), 4,45 (q;2H), 9,92 (s;1H)	1,45 (s;9H), 3,55 (s;3H), 4,75 (s;2H), 9,18-9,65 (s;1H), 9,98 (s;1H), 1,42 (t;3H), 1,45 (s;9H), 3,50 (s;3H), 4,50 (4,2H) 4,75 (s;2H), 9,95 (s;1H)	7, 20 (4,211), 4, 30 (s,211), 6, 95-7, 15 (m,211), 1, 45 (s,911), 4, 30 (s,211), 6, 95-7, 15 (m,211), 7, 20-7, 35 (m,211), 9, 95 (s,111)
20	phys. Daten [Fp. (°C);	152-156 0,95-1,0 1,45 (t;	1, 45 (5; 9, 18-9, 6 1, 42 (t;	1, 45 (S; 7, 20-7, 3
· 25	<b>&gt;</b> -	0 0	0 0	0
30		Ethyl Ethyl	H Ethyl	I
35 <sub>.</sub>	* *	tertButyl tertButyl	tertButyl tertButyl	tertButyl
40	<b>8</b>	I I	ı ı	I
45	Tabelle 2 (Fortsetzung) Beispiel R <sup>1</sup> Nr.	Benzyl cyclo-Propyl	Methoxy-methyl Methoxy-methyl	4-F-Benzyl
55	Tabelle 2 Beispiel Nr.	2.015	2.017	2.019

. 5		_									·										
10			(8 in ppm)]																		
15			phys. Daten [Fp. (°C); NMR (& in ppm)]	152-157	30-131	135-138	.69-172	117	151-153	109-112	0/-19	107-109	87-90	118-120	121-125	62-65	61-91	101-104	48-151	03-106	126-129
20			<u> </u>	=		-	<b>–</b>	-	_	<u>~</u>	ڡٙ	=	Φ	-		و	~	=	<u> </u>	<u> </u>	-
			>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
25			R 5	Τ.	T	Ŧ	Ŧ	Ŧ	r	·	I	-N=C (CH3) 2	-N=C(CH3)2	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	x	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	×
30		£ 4 4 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	_	-	_		_		_			•			•			•		•	_
35		2=0	, **	tertButyl	tertButyl	cyclo-Propyl	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl	tertButyl	tertButyl	cyclo-Propyl	iso-Propyl	tertButyl	cyclo-Propyl	3-CF <sub>3</sub> -Phenyl	tertButyl	cyclo-Propyl	iso-propyl	tertButyl	iso-Propyl	iso-Propyl	cyclo-Propyl
40				I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	Ŧ	I	I	I	I
45			R 1	Methyl	Ethyl	Ethyl	Ethyl	cyclo-Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl	Ethyl	Ethyl	Ethyl	iso-Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl	cyclo-Propyl	cyclo-Propyl	cyclo-Propyl	cyclo-Propyl
50	<del>در</del>		_																		
55	Tabelle		Beispiel Nr.	3.001	3.002	3.003	3.004	3.005	3.006	3.007	3.008	3.009	3.010	3.011	3.012	3.013	3.014	3.015	3.016	3.017	3.018

55	<b>45</b> <b>50</b>	40	35	25 30		20	15	10		5
Tabelle 3	Tabelle 3 (Fortsetzung)		•							
Beispie1	R1	R 3	R4	R5	>	phys. Daten				
Ž.						[Fp. (°C); NMR (8 in ppm)]	MR (6 in	ppm)]		- -
3.019	cyclo-Propyl	I	cyclo-Propyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	108-110				
3.020	cyclo-Propyl	I	4-Cl-Phenyl	I	0	213-215				
3.021	Ethyl	I	iso-Propyl	I	0	103-106				
3.022	Ethyl	Ξ	iso-Propyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	93-95				
3.023	Ethyl	I	tertButyl	-N=C (cyclo-	0	107-110				
				Propyl) <sub>2</sub>						
3.024	iso-Propyl	I	tertButyl	сн 2-с≡сн	0	1,42 (d;6н),	1,44 (s;9H), 2,61 (t;1H),	9H), 2	19,	(t;1H),
						3,18 (m;1H),		2H), 8	94,	8, 46 (bs;1H,NH)
3.025	Pheny 1	x	tertButyl	I	0	203-206				
3.026	Pheny l	I	iso-Propyl	I	0	144-146				
3.027	Pheny 1	Ξ	cyclo-Propyl	I	0	217-218				
3.028	iso-Propyl	=	tertButyl	4-CH <sub>3</sub> 0-Phenyl	0	137-139				
3.029	cyclo-Propyl	<b>=</b>	4-Cl-Phenyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	126-128				
3.030	Pheny l	Ŧ	tertButyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	149-154				
3.031	Pheny l	I	cyclo-Propyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	160-164				
3.032	cyclo-Hexyl	Ŧ	tertButyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	121-125				
3.033	cyclo-Hexyl	I	cyclo-Propyl	I	0	117-119				
3.034	cyclo-Hexyl	I	cyclo-Propyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	119-122				
3.035	Phenyl	Ŧ	iso-Propyl	-N=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	137-139				
3.036	n-Propyl	Ŧ	tertButyl	I	0	108-110				
3.037	n-Propyl	Ŧ	tertButyl	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	0	69-72				
3.038	n-Propyl	Ŧ	cyclo-Propyl	 <b>=</b>	0	120-123				
3.039	n-Propyl	x	2, 4-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -	Ξ	0	142-145				
			Phenyl							

5	-							·				
10			phys. Daten [Fp. (°C); NMR (0 in ppm)]	104-109	76-178	132-134	114-118		125-128	123-126	124-127	
20			ב ה									
25			R5 1		0		0		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> 0	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> 0	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> 0	
35			R4	tertButyl	tertButyl	_	-сн-сн <sub>3</sub>	cyclo-Propyl	tertButyl	cyclo-Propyl	-CH-CH <sub>3</sub>	l cyclo-Propyl
40			R.3	I	I	I	I		I	I	I	
45		Tabelle 3 (Fortsetzung)	18	Methoxymethyl	tertButyl	tertButyl	tertButyl		tertButyl	tertButyl	tertButyl	
50 65		Tabelle 3	Beispiel Nr.	3.040	3.041	3.042	3.043		3.044	3.045	3.046	
90												

_							
5		ppm)]					
10		I NMR (6 ir					
15		phys. Daten [Fp. (°C); NMR (0 in ppm)]	152-155	186-188	107-111	155-166	230-232.
20		>	0	0	0	0	0
25	ጩ ች ያ ይ	RS	Ethyl	I	-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ethyl	I
30		-	ertButyl	ertButyl	ertButyl	ertButyl	tertButyl
35	R 1	R.	Ť	ت	ت	ت	ت
40		R3	I	I	Ξ	x	I
45		. R1	Methyl	Methyl	Methyl	Phenyl	Phenyl
50	Tabelle 4	Beispiel Nr.	4.001	4.002	4.003	700.4	4.005

Anwendungsbeispiele

Die herbizide Wirkung der Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und lb ließ sich durch Gewächshausversuche zeigen:

Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

Bei Vorauflaufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein verteilender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt wurde.

Zum Zwecke der Nachauflaufbehandlung wurden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bei einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm mit den in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffen behandelt. Die Aufwandmenge für die Nachauflaufbehandlung betrug 1,0 kg/ha a.S.

Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10-25 °C bzw. 20-35 °C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen gepflegt und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde ausgewertet.

Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

Die in den Gewächshausversuchen verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

Lateinischer Name	Deutscher Name
Cassia tora	Gumüse-Kassie
Chenopodium album	Weißer Gänsefuß
Chrysanthemum coronarium	Kronenwucherblume
Ipomoea spp.	Prunkwindearten
Triticum aestivum	Sommerweizen
Verenies sen	Ehronoroisarten

30

10

20

25

Mit 1,0 kg/ha a.S. im Nachauflaufverfahren eingesetzt, lassen sich mit den Beispielen 1.001, 1.003, 1.004, 1.009, 1.010, 1.011, 3,002, 3,005 und 3,024 breitblättrige unerwünschte Pflanzen sehr gut bekämpfen. Verbindungen 1.001, 1.003 und 1.009 zeigen gleichzeitig Kulturpflanzenverträglichkeit an Weizen. Verbindung 3.005 wird sehr gut von der Kulturpflanze Mais toleriert.

### **Ansprüche**

1. Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und lb

45

in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X Sauerstoff oder Schwefel;

R¹ Wasserstoff; Halogen; C₁-C6-Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome und/oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C3-C6-Cycloalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio oder Cyano;

Benzyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen; C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

- C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;
- 5 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio; Phenoxy oder Phenylthio, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;
- ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der 10 Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wobei der Ring ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl;
  - Phenyl, welches eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro und Cyano, R<sup>2</sup> Formyl, 4,5-Dihydrooxazol-2-yl oder den Rest -COYR<sup>5</sup>;
- 15 Y Sauerstoff oder Schwefel;
  - R5 Wasserstoff;
  - C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome oder Hydroxygruppen und/oder einen der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, Cyano, Trimethylsilyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylamino, C<sub>1</sub>
- 20 C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Dialkylaminocarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Dialkoxyphosphonyl, Alkaniminoxy, Thienyl, Furyl, Tetrahydrofuryl, Phthalimido, Pyridyl, Benzyloxy, Benzoyl, wobei die cyclischen Reste ihrerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder Halogen;
  - Benzyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenal-kyl, Halogen, Nitro und Cyano;
- 25 C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl;
  - Phenyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenal-kyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, Halogen, Nitro und Cyano;
- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, wobei diese Reste eine der folgenden Gruppen tragen können: Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen oder einen Phenylring, welcher seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, Halogen, Nitro und Cyano;
  - einen fünf- bis sechsgliedrigen heterocyclischen Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff oder einen Benzotriazolrest;
  - Phthalimido; Tetrahydrophthalimido; Succinimido; Maleinimido;
- ein Äquivalent eines Kations aus der Gruppe der Alkali- oder Erdalkalimetalle, Mangan, Kupfer, Eisen, Ammonium und substituiertes Ammonium; einen Rest -N = CR<sup>6</sup> R<sup>7</sup>;
  - $R^5$ ,  $R^7$  Wasserstoff;  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl;  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl; Phenyl oder Furyl oder zusammen eine Methylenkette der Formel - $(CH_2)_m$  mit m = 4 bis 7 Kettengliedern;
- 40 R³ Wasserstoff; C₁-C₅-Alkyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Hydroxy, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio oder Di-C₁-C₃-Alkylamino;
  - C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl;
  - R<sup>4</sup> Hydroxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy;
- C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino, Halogen, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder Phenyl, welches seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio;
- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, das eine bis drei der folgenden Grupen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Halogen, Nitro oder Cyano;
- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylring seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;
- ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, welcher ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C1-C4-Alkvl oder Halogen:
  - Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-

Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro, Cyano, Formyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkanoyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder

R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> gemeinsam einen Rest der Struktur -(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-Y<sub>p</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>q</sub>-, wobei n und q 1, 2 oder 3, p 0 oder 1 und Y Sauerstoff, Schwefel oder N-Methyl bedeuten oder den Rest der Formel -(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-CO-bilden, sowie deren umweltverträgliche Salze,

wobei in der Formel Ib X nicht Schwefel bedeutet, wenn R¹ 3-Pyridyl, R² CO₂CH₂CH₃ oder R³ Wasserstoff bedeutet, und wobei in der Formel Ia X nicht Schwefel oder R¹ nicht Thien-2-yl bedeutet, wenn YR⁵ für OH steht und R³ Wasserstoff und R⁴ Methyl bedeutet.

- 2. Oxazol- oder Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und lb nach Anspruch 1, in denen R³ Wasserstoff bedeutet.
- 3. Oxazol- oder Thiazolcarbonsäureamide der Formeln la und Ib nach Anspruch 1, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:
- R¹ Wasserstoff; C₁-C₄-Alkyl; C₁-C₄-Alkoxy; C₁-C₄-Halogenalkoxy; C₁-C₄-Alkylthio oder C₁-C₄-Halogenalkylthio:

R<sup>2</sup> einen Rest -COYR<sup>5</sup>:

R<sup>5</sup> Wasserstoff; Phthalimido; Succinimido; Maleinimido oder ein Rest -N = R<sup>6</sup> R<sup>7</sup>

 $R^6$ ,  $R^7$  Wasserstoff;  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl und  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl oder zusammen eine Methylenkette der Formel --  $(CH_2)_m$ - mit m=4 bis 7 Kettengliedern,

R3 Wasserstoff und

25

30

35

40

50

R<sup>4</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl.

4. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen Ia und Ib gemäß Anspruch 1, in denen  $R^2$   $CO_2R^5$  und  $R^5$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man einen Diester der Formel II

N OR5
OR5

in an sich bekannter Weise mit einem Äquivalent einer wäßrigen Base zu einem Gemisch der Monoester Illa und Illb

R1 X OR5

R1 X OH

IIIa IIIb

hydrolysiert und Illa und Illb danach getrennt oder im Gemisch zunächst in das Halogenid oder eine andere aktivierte Form der Carbonsäure überführt und diese Derivate anschließend mit einem Amin der Formel IV

amidiert

5. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und Ib gemäß Anspruch 1, in denen X Schwefel und R<sup>2</sup> CO<sub>2</sub>H bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Dicarbonsäureanhydrid der Formel V

in an sich bekannter Weise mit einem Amin der Formel IV gemäß Anspruch 4 zu den Isomeren la und Ib umsetzt und anschließend das Gemisch in die Isomeren auftrennt.

6. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und Ib gemäß Anspruch 1, in denen R¹ nicht Halogen und R² Carboxyl oder Formyl bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Carbonsäure der Formel Illc bzw. Illd

in an sich bekannter Weise zunächst gemäß Anspruch 4 aktiviert und amidiert und das so erhaltene Amid Vla bzw. Vlb

anschließend in Gegenwart einer Base mit einem Carboxylierungs- oder einem Formylierungsreagens umsetzt.

- 7. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und Ib gemäß Anspruch 1, in denen R² CO₂H bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Carbonsäureamid la bzw. Ib in dem R² CO₂R⁵ und R⁵ C₁-C₅-Alkyl bedeutet in an sich bekannter Weise mit einem Äquivalent einer wäßrigen Base hydrolysiert.
- 8. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen Ia und Ib, in denen  $R^2$  COYR<sup>5</sup> bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man eine entsprechende Carbonsäure Ia bzw. Ib ( $R^2$  =  $CO_2H$ ) gemäß Anspruch 4 aktiviert und anschließend in an sich bekannter Weise mit einer Verbindung VII HYR<sup>5</sup> VII
- 9. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la und lb, in denen R<sup>2</sup> 4,5-Dihydrooxazol-2-yl bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man eine entsprechende Carbonsäure la bzw. lb (R<sup>2</sup> = CO<sub>2</sub>H, CO<sub>2</sub>R'; R' = C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl) in an sich bekannter Weise mit 2-Aminoethanol VIII

umsetzt.

umsetzt.

5

15

20

25

30

10. Herbizides Mittel, enthaltend neben inerten Zusatzstoffen mindestens ein Oxazol- bzw. Thiazolcarbon-50 säureamid der Formel la bzw. Ib

in der die Substituenten die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben, und X Schwefel bedeuten kann, wenn R¹ 3-Pyridyl, R² CO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> und R³ Wasserstoff bedeutet, oder wenn R¹ Thien-2-yl, YR⁵ Hydroxy, R³ Wasserstoff und R⁴ Methyl bedeutet.

- 11. Herbizides Mittel nach Anspruch 10, enthaltend neben mindestens einem Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamid der Formel la bzw. Ib und inerten Zusatzstoffen weitere wirksame Bestandteile.
- 12. Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, daß man die unerwünschten Pflanzen und/oder die von unerwünschten Pflanzenwuchs freizuhaltende Fläche mit einer herbizid wirksamen Menge eines Oxazol-bzw. Thiazolcarbonsäureamids der Formel la bzw. lb behandelt.